

Document made available under the Patent Cooperation Treaty (PCT)

International application number: PCT/JP04/019049

International filing date: 21 December 2004 (21.12.2004)

Document type: Certified copy of priority document

Document details: Country/Office: JP

Number: 2004-016075

Filing date: 23 January 2004 (23.01.2004)

Date of receipt at the International Bureau: 20 January 2005 (20.01.2005)

Remark: Priority document submitted or transmitted to the International Bureau in
compliance with Rule 17.1(a) or (b)



World Intellectual Property Organization (WIPO) - Geneva, Switzerland
Organisation Mondiale de la Propriété Intellectuelle (OMPI) - Genève, Suisse

PCT/JP2004/019049
22.12.2004

日本国特許庁
JAPAN PATENT OFFICE

別紙添付の書類に記載されている事項は下記の出願書類に記載されて
いる事項と同一であることを証明する。

This is to certify that the annexed is a true copy of the following application as filed
with this Office.

出願年月日 2004年 1月23日
Date of Application:

出願番号 特願2004-016075
Application Number:

[ST. 10/C] : [JP2004-016075]

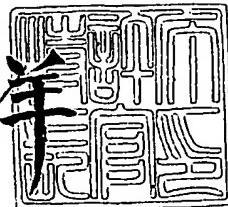
出願人 和光純薬工業株式会社
Applicant(s):



2004年10月25日

特許庁長官
Commissioner
Japan Patent Office

小川洋



出証番号 出証特2004-3096313

【書類名】 特許願
【整理番号】 F-1571
【あて先】 特許庁長官殿
【発明者】
【住所又は居所】 埼玉県川越市大字的場 1633 和光純薬工業株式会社化成品研究所内
【氏名】 伊藤 伸浩
【発明者】
【住所又は居所】 埼玉県川越市大字的場 1633 和光純薬工業株式会社化成品研究所内
【氏名】 前沢 典明
【発明者】
【住所又は居所】 埼玉県川越市大字的場 1633 和光純薬工業株式会社化成品研究所内
【氏名】 無藤 和重
【発明者】
【住所又は居所】 岐阜県岐阜市三田洞東 3-22-5
【氏名】 廣田 耕作
【発明者】
【住所又は居所】 岐阜県岐阜市光栄町 2 丁目 23 番地
【氏名】 佐治木 弘尚
【特許出願人】
【識別番号】 000252300
【氏名又は名称】 和光純薬工業株式会社
【代表者】 池添 太
【手数料の表示】
【予納台帳番号】 006035
【納付金額】 21,000円
【提出物件の目録】
【物件名】 特許請求の範囲 1
【物件名】 明細書 1
【物件名】 要約書 1

【書類名】特許請求の範囲**【請求項 1】**

芳香環及び／又は複素環を有する化合物を、活性化された、パラジウム触媒、白金触媒、ロジウム触媒、イリジウム触媒、ルテニウム触媒、ニッケル触媒及びコバルト触媒より選ばれる2種以上の混合触媒の共存下、重水素源と反応させることを特徴とする、芳香環及び／又は複素環を有する化合物の重水素化方法。

【請求項 2】

重水素源が重水素化された溶媒である請求項1又は2に記載の重水素化方法。

【請求項 3】

重水素化された溶媒が、重水（D₂O）である請求項3に記載の重水素化方法。

【請求項 4】

活性化された混合触媒が、活性化されていない、パラジウム触媒、白金触媒、ロジウム触媒、イリジウム触媒、ルテニウム触媒、ニッケル触媒及びコバルト触媒より選ばれる2種以上の混合触媒を水素ガス又は重水素ガスと接触させて活性化させたものである請求項1～4の何れかに記載の重水素化方法。

【請求項 5】

活性化されていない混合触媒と水素ガス又は重水素ガスとの接触を、重水素化の反応系内で行うことを特徴とする請求項5に記載の重水素化方法。

【請求項 6】

活性化された混合触媒がパラジウム触媒と白金触媒との混合触媒である請求項1に記載の重水素化方法。

【請求項 7】

パラジウム触媒がパラジウムカーボンである請求項1～6の何れかに記載の重水素化方法。

【請求項 8】

白金触媒が白金カーボンである請求項1～7の何れかに記載の重水素化方法。

【請求項 9】

パラジウム触媒と白金触媒との混合触媒が、パラジウム触媒と白金触媒との金属重量比が1：9.9～9.9：1のものである請求項6に記載の重水素化方法。

【請求項 10】

芳香環及び／又は複素環を有する化合物が、芳香環或いは複素環に結合するアルキレン鎖を有するものである請求項1～9の何れかに記載の重水素化方法。

【請求項 11】

芳香環及び／又は複素環を有する化合物が、芳香環或いは複素環に結合するアルキルアミノ基を有するものである請求項1～9の何れかに記載の重水素化方法。

【請求項 12】

芳香環及び／又は複素環を有する化合物が、芳香環或いは複素環に結合する、カルボキシル基を有する基を有するものである請求項1～9の何れかに記載の重水素化方法。

【書類名】明細書**【発明の名称】混合触媒を用いた重水素化方法****【技術分野】****【0001】**

本発明は、活性化された触媒を用いて行われる芳香環及び／又は複素環を有する化合物の重水素化方法に関する。

【背景技術】**【0002】**

重水素化（ジュウテリウム化及びトリチウム化）された化合物は、種々の目的に有用であるとされている。例えば、ジュウテリウム化された化合物は、反応機構及び物質代謝などの解明に非常に有用であり、標識化合物として広く利用されており、また、該化合物はその同位体効果によって化合物自体の安定性や性質が変化することから、医薬品、農薬品、有機EL材料等として有用であるとされている。また、トリチウム化された化合物は医薬品等の吸収、分布、血中濃度、排泄、代謝等を動物実験等で調査する際の標識化合物として有用であるとされている。そのため、近年、これらの分野に於いても重水素化（ジュウテリウム化及びトリチウム化）された化合物に関する研究が盛んに行われている。

【0003】

従来、このような重水素化された化合物を得るために様々な方法が用いられているが、中でも芳香環や複素環を有する化合物を重水素化する方法として、本発明者等は、芳香環を有する化合物を、活性化された白金カーボンの共存下で重水と反応させる方法や、複素環を有する化合物を、活性化されたパラジウムカーボン又は白金カーボンの共存下、重水と反応させる方法を開発した（特許文献1及び特許文献2）。

【0004】**【特許文献1】国際出願番号PCT/JP03/08783****【特許文献2】国際出願番号PCT/JP03/14181****【発明の開示】****【発明が解決しようとする課題】****【0005】**

本発明は、より重水素化率の高い、芳香環或いは複素環を有する化合物を得ることが可能な重水素化方法を提供することを課題とする。

【課題を解決するための手段】**【0006】**

本発明は、芳香環及び／又は複素環を有する化合物を、活性化された、パラジウム触媒、白金触媒、ロジウム触媒、イリジウム触媒、ルテニウム触媒、ニッケル触媒及びコバルト触媒より選ばれる2種以上の混合触媒の共存下、重水素源と反応させることを特徴とする、芳香環及び／又は複素環を有する化合物の重水素化方法、の発明である。

【発明の効果】**【0007】**

本発明の重水素化方法によれば、例えば芳香環や複素環上の水素原子、芳香環や複素環に結合するアルキレン鎖が有する水素原子やアルキルアミノ基等の置換基が有する水素原子の重水素化率が高い化合物を容易に得ることが可能となる。中でも特に、本発明の重水素化方法によれば、従来の方法では重水素化率を上げることが困難であるとされていた芳香環に結合する置換基に対する芳香環上のオルト位の水素原子や、複素環上の、置換基が結合する炭素原子の隣の炭素原子が有する水素原子を、極めて効率よく重水素化することが可能となる。

【発明を実施するための最良の形態】**【0008】**

本発明に於いて、重水素とはジュウテリウム（D）又はトリチウム（T）のことを意味し、重水素化とはジュウテリウム化及びトリチウム化のことを意味する。また、本明細書に於いては、芳香環及び／又は複素環を有する化合物が有する水素原子が重水素原子に置

換された比率を重水素化率とする。

【0009】

本発明の重水素化方法に於いて、芳香環を有する化合物としては、芳香環に水素原子が1つ以上存在しているものであればよく、その様な化合物として、例えば置換基を有していてもよい芳香環が挙げられる。

【0010】

置換基を有していてもよい芳香環の芳香環としては、単環でも縮合多環でもよく、縮合多環の場合には芳香環同士或いは芳香環と脂肪族環とが、直鎖状、分枝状或いは環状に縮合していてもよく、それら縮合多環は平面構造でも或いは立体構造をとるものでもよい。

【0011】

また、芳香環が置換基を有している場合の置換基の数は、通常1～5個、好ましくは1～2個、より好ましくは1個である。

【0012】

上記した如き芳香環の具体例としては、例えばベンゼン、ナフタレン、アントラセン、フェナントレン、9,10-ジヒドロアントラセン、ナフタセン、ペニタフェン、ペニタセン、ヘキサフェン、ヘキサセン、ヘプタフェン、ヘプタセン、トリナフチレン、1,4-ジヒドロナフタレン、ピレン、トリフェニレン、ビフェニレン、インデン、インダン、インダセノナフタレン、フルオレン、アセナフテン、アセナフチレン、フルオランテン、テトラン、フェナレン、フルオレン、アセナフテン、アセナフチレン、フルオランテン、シクロペニタフェニレン、コラントレン、アセフェナントリレン、アセアントリレン、シクロペニタフェニレン、クリセン、ピセン、ブレイアデン、ルビセン、ピラントレン、コロネン、ピリレン、ルブレン、ジベンゾフェナントレン、1,2-ジベンゾ-1,3-シクロヘプタジエン、ピラントレン、オバレン等が挙げられる。

【0013】

芳香環が有していてもよい置換基としては、例えばハロゲン原子、ヒドロキシリ基、メルカブト基、オキソ基、チオキソ基、カルボキシリ基、スルホ基、スルフィノ基、スルフルエノ基、ホスフィノ基、ホスフィノイル基、ホルミル基、アミノ基、シアノ基、ニトロ基等、例えば更に置換基を有していてもよい、アルキル基、アルケニル基、アリール基、アラルキル基、アルコキシ基、アリールオキシ基、アルキルチオ基、アリールチオ基、アルキルスルホニル基、アリールスルホニル基、アルキルスルフィニル基、アリールスルフィニル基、アルキルホスフィノ基、アリールホスフィノ基、アルキルホスフィノイル基、アニル基、アルキルホスフィノイル基、アルキルアミノ基、アリールアミノ基、アルコキシカルボニルリールホスフィノイル基、アルキルアミノ基、アリールアミノ基、アルコキシカルボニル基、アリールオキシカルボニル基、アルコキシスルホニル基、アリールオキシスルホニル基、アシル基、アシルオキシ基等が挙げられる。

【0014】

上記アルキル基としては、直鎖状、分枝状或いは環状でもよく、通常炭素数1～20、好ましくは1～15、より好ましくは1～10、更に好ましくは1～6のものが挙げられる。具体的には、例えばメチル基、エチル基、n-プロピル基、イソプロピル基、n-ブチル基、イソブチル基、sec-ブチル基、tert-ブチル基、n-ペンチル基、イソペンチル基、sec-ペンチル基、tert-ペンチル基、ネオペンチル基、n-ヘキシリ基、イル基、sec-ペンチル基、tert-ペンチル基、n-ヘキシリ基、3-メチルペンチル基、2-メチルペンチル基、1,2-ジメチルブチル基、n-ヘソヘキシリ基、n-ノナデシル基、n-ノニル基、n-アシル基、n-ウニデシル基、n-ドデシル基、n-トリデシル基、n-チル基、n-ノニル基、n-アシル基、n-ウニデシル基、n-ドデシル基、n-オクタデテトラデシル基、n-ペンタデシル基、n-ヘキサデシル基、n-ヘプタデシル基、n-オクタデシル基、n-ノナデシル基、n-イコシル基、シクロプロピル基、シクロペニチル基、シクロシリル基、シクロノナデシル基、シクロオクチル基、シクロノニル基、シクロデシル基、ヘキシリ基、シクロヘプチル基、シクロオクチル基、シクロノニル基、シクロテトラデシル基、シクロドデシル基、シクロウンデシル基、シクロトリデシル基、シクロテトラデシル基、シクロペンタデシル基、シクロヘキサデシル基、シクロヘプタデシル基、シクロオクタデシル基、シクロノナデシル基、シクロイコシル基等が挙げられる。

【0015】

アルケニル基としては、直鎖状、分枝状、或いは環状でもよく、上記アルキル基のうち出証特2004-3096313

炭素数が2以上のものの鎖中に炭素-炭素二重結合が1つ以上含まれている、通常炭素数2～20、好ましくは2～10、より好ましくは2～6のものが挙げられ、具体的には、例えばビニル基、アリル基、1-プロペニル基、イソプロペニル基、3-ブテニル基、2-ブテニル基、1-ブテニル基、1,3-ブタジエニル基、4-ペンテニル基、3-ペンテニル基、2-ペンテニル基、1-ペンテニル基、1,3-ペンタジエニル基、2,4-ペンタジエニル基、1,1-ジメチル-2-プロペニル基、1-エチル-2-プロペニル基、1,2-ジメチル-1-プロペニル基、1-メチル-1-ブテニル基、5-ヘキセニル基、4-ヘキセニル基、2-ヘキセニル基、1-ヘキセニル基、1-メチル-1-ヘキセニル基、2-メチル-2-ヘキセニル基、3-メチル-1,3-ヘキサジエニル基、1-ヘプテニル基、2-オクテニル基、3-ノネニル基、4-デセニル基、1-ドデセニル基、1-ヘプテニル基、2-シクロヘキセニル基、3-シクロヘキセニル基、2-シクロヘプテニル基、2-シセニル基、2-シクロヘキセニル基、3-シクロヘキセニル基、2-シクロヘプテニル基、2-シクロノネニル基、3-シクロデセニル基、2-シクロトリデセニル基、1-シクロヘキサデセニル基、1-シクロオクタデセニル基、1-シクロイコセニル基等が挙げられる。

【0016】

アリール基としては、通常炭素数6～14、好ましくは6～10のものが挙げられ、具体的には、例えばフェニル基、ナフチル基、アントリル基等が挙げられる。

【0017】

アラルキル基としては、直鎖状、分枝状、或いは環状でもよく、上記アルキル基に上記アリール基が置換した通常炭素数7～34、好ましくは7～20、より好ましくは7～15のものが挙げられ、具体的には、例えばベンジル基、フェニルエチル基、フェニルプロピル基、フェニルブチル基、フェニルペンチル基、フェニルヘキシル基、フェニルヘプチル基、フェニルオクチル基、フェニルノニル基、フェニルデシル基、フェニルドデシル基、フェニルウンデシル基、フェニルトリデシル基、フェニルテトラデシル基、フェニルペンタデシル基、フェニルヘキサデシル基、フェニルヘプタデシル基、フェニルオクタデシル基、フェニルノナデシル基、フェニルイコシル基、ナフチルエチル基、ナフチルプロピル基、ナフチルブチル基、ナフチルペンチル基、ナフチルヘキシル基、ナフチルヘプチル基、ナフチルオクチル基、ナフチルノニル基、ナフチルデシル基、ナフチルドデシル基、ナフチルウンデシル基、ナフチルトリデシル基、ナフチルテトラデシル基、ナフチルペンタデシル基、ナフチルヘキサデシル基、ナフチルヘプタデシル基、ナフチルオクタデシル基、ナフチルノナデシル基、ナフチルイコシル基、アントリルエチル基、アントリルプロピル基、アントリルブチル基、アントリルペンチル基、アントリルヘキシル基、アントリル基、アントリルオクチル基、アントリルノニル基、アントリルデシル基、アンヘプチル基、アントリルオクチル基、アントリルノニル基、アントリルデシル基、アントリルドデシル基、アントリルウンデシル基、アントリルトリデシル基、アントリルテトトラデシル基、アントリルペンタデシル基、アントリルヘキサデシル基、アントリルヘプタラデシル基、アントリルオクタデシル基、アントリルノナデシル基、アントリルイコシル基デシル基、アントリルオクタデシル基、アントリルノナデシル基、アントリルプロピル基、フェナントリルエチル基、フェナントリルプロピル基、フェナントリルブチル基、フェナントリルペンチル基、フェナントリルヘキシル基、フェナントリルヘプチル基、フェナントリルオクチル基、フェナントリルノニル基、フェナントリルデシル基、フェナントリルオクタデシル基、フェナントリルウンデシル基、フェナントリルトリデシル基、フェナントルドデシル基、フェナントリルウンデシル基、フェナントリルヘキシル基、フェナントリルヘプチル基、リルテトラデシル基、フェナントリルペンタデシル基、フェナントリルヘキサデシル基、フェナントリルヘプタデシル基、フェナントリルオクタデシル基、フェナントリルノナデシル基、フェナントリルイコシル基等が挙げられる。

【0018】

アルコキシ基としては、直鎖状、分枝状或いは環状でもよく、通常炭素数1～20、好ましくは1～15、より好ましくは1～10、更に好ましくは1～6のものが挙げられ、具体的には、例えばメトキシ基、エトキシ基、プロピルオキシ基、イソプロピルオキシ基、ブトキシ基、イソブチルオキシ基、sec-ブチルオキシ基、tert-ブチルオキシ基、ペンチルオキシ基、ネオペンチルオキシ基、ヘキシルオキシ基、イソヘキシルオキシ基、tert-ヘキシルオキシ基、ヘプチルオキシ基、オクチルオキシ基、ノニルオキシ基、デシルオ

キシ基、ウンデシルオキシ基、テトラデシルオキシ基、ヘキサデシルオキシ基、ヘプタデシルオキシ基、ノナデシルオキシ基、イコシルオキシ基、シクロヘキシルオキシ基、シクロオクチルオキシ基、シクロデシルオキシ基、シクロノナデシルオキシ基等が挙げられる。

【0019】

アリールオキシ基としては、通常炭素数6～14、好ましくは6～10のものが挙げられ、具体的には、例えばフェノキシ基、ナフチルオキシ基、アントリルオキシ基等が挙げられる。

【0020】

アルキルチオ基としては、直鎖状、分枝状、或いは環状でもよく、上記アルコキシ基の酸素原子が硫黄原子に置き換わった、通常炭素数1～20、好ましくは1～15、より好ましくは1～10、更に好ましくは1～6のものが挙げられ、具体的には、例えばメチルチオ基、エチルチオ基、プロピルチオ基、イソプロピルチオ基、ブチルチオ基、イソブチルチオ基、tert-ブチルチオ基、ペンチルチオ基、ヘキシルチオ基、オクチルチオ基、ノニルチオ基、デシルチオ基、トリデシルチオ基、テトラデシルチオ基、ヘキサデシルチオ基、オクタデシルチオ基、イコシルチオ基、シクロヘキシルチオ基、シクロデシルチオ基、シクロヘプタデシルチオ基等が挙げられる。

【0021】

アリールチオ基としては、上記アルキルチオ基のアルキル基部分が上記アリール基に置き換わったものが挙げられ、具体的には、例えばフェニルチオ基、ナフチルチオ基、アントリルチオ基等が挙げられる。

【0022】

アルキルスルホニル基としては、直鎖状、分枝状或いは環状でもよく、通常炭素数1～20、好ましくは1～15、より好ましくは1～10、更に好ましくは1～6のものが挙げられ、具体的には、例えばメチルスルホニル基、エチルスルホニル基、n-プロピルスルホニル基、イソプロピルスルホニル基、n-ブチルスルホニル基、イソブチルスルホニル基、tert-ブチルスルホニル基、ペンチルスルホニル基、ネオペンチルスルホニル基、ヘキシルスルホニル基、イソヘキシルスルホニル基、tert-ヘキシルスルホニル基、ヘプチルスルホニル基、オクチルスルホニル基、ノニルスルホニル基、デシルスルホニル基、ウンデシルスルホニル基、テトラデシルスルホニル基、ヘキサデシルスルホニル基、ヘプタデシルスルホニル基、ノナデシルスルホニル基、イコシルスルホニル基、シクロヘキシルスルホニル基、シクロオクチルスルホニル基、シクロデシルスルホニル基、シクロノナデシルスルホニル基等が挙げられる。

【0023】

アリールスルホニル基としては、通常炭素数6～14、好ましくは6～10のものが挙げられ、フェニルスルホニル基、ナフチルスルホニル基、アントリルスルホニル基等が挙げられる。

【0024】

アルキルスルフィニル基としては、直鎖状、分枝状或いは環状でもよく、通常炭素数1～20、好ましくは1～15、より好ましくは1～10、更に好ましくは1～6のものが挙げられ、具体的には、例えばメチルスルフィニル基、エチルスルフィニル基、n-プロピルスルフィニル基、イソプロピルスルフィニル基、n-ブチルスルフィニル基、イソブチルスルフィニル基、tert-ブチルスルフィニル基、ペンチルスルフィニル基、ネオペンチルスルフィニル基、ヘキシルスルフィニル基、イソヘキシルスルフィニル基、tert-ヘキシルスルフィニル基、オクチルスルフィニル基、ノニルスルフィニル基、デシルスルフィニル基、ウンデシルスルフィニル基、テトラデシルスルフィニル基、ヘキサデシルスルフィニル基、ヘプタデシルスルフィニル基、ノナデシルスルフィニル基、イコシルスルフィニル基、シクロヘキシルスルフィニル基、シクロオクチルスルフィニル基、シクロデシルスルフィニル基、シクロノナデシルスルフィニル基等が挙げられる。

【0025】

アリールスルフィニル基としては、上記アルキルスルフィニル基のアルキル基部分が上記アリール基に置き換わったものが挙げられ、具体的には、例えばフェニルスルフィニル基、ナフチルスルフィニル基、アントリルスルフィニル基等が挙げられる。

【0026】

アルキルホスフィノ基としては、ホスフィノ基の水素原子の1つ又は2つが独立して上記した如きアルキル基に置き換わったものが挙げられ、具体的には、例えばメチルホスフィノ基、エチルホスフィノ基、n-プロピルホスフィノ基、イソプロピルホスフィノ基、n-ブチルホスフィノ基、イソブチルホスフィノ基、tert-ブチルホスフィノ基、ペンチルホスフィノ基、ヘキシルホスフィノ基、ヘプチルホスフィノ基、オクチルホスフィノ基、ノンキルホスフィノ基、デシルホスフィノ基、ドデシルホスフィノ基、テトラデシルホスフィノ基、ペニンタデシルホスフィノ基、ヘキサデシルホスフィノ基、ヘプタデシルホスフィノ基、ノナデシルホスフィノ基、イコシルホスフィノ基、シクロヘキサンチルホスフィノ基、シクロヘキシルホスフィノ基、シクロヘプチルホスフィノ基、ジメチルホスフィノ基、エチルメチルホスフィノ基、ジエチルホスフィノ基、メチルプロピルホスフィノ基、ジブロピルホスフィノ基、エチルヘキシルホスフィノ基、ジブチルホスフィノ基、ヘプチルメチルホスフィノ基、エチルオクチルホスフィノ基、デシルメチルホスフィノ基、ドデシルエチルホスフィノ基、メチルペンタデシルホスフィノ基、エチルオクタデシルホスフィノ基、シクロヘキシルメチルホスフィノ基、シクロヘキシルメチルホスフィノ基、シクロヘキシルエチルホスフィノ基、シクロヘキシルプロピルホスフィノ基、シクロヘキシルブチルホスフィノ基、ジシクロヘキシルホスフィノ基等が挙げられる。

【0027】

アリールホスフィノ基としては、ホスフィノ基の水素原子の1つ又は2つが上記した如きアリール基に置き換わったものが挙げられ、具体的には、例えばフェニルホスフィノ基、ジフェニルホスフィノ基、ナフチルホスフィノ基、アントリルホスフィノ基等が挙げられる。

【0028】

アルキルホスフィノイル基としては、ホスフィノイル基の水素原子の1つ又は2つが独立して上記した如きアルキル基に置き換わったものが挙げられ、具体的には、例えばメチルホスフィノイル基、エチルホスフィノイル基、n-プロピルホスフィノイル基、イソプロピルホスフィノイル基、n-ブチルホスフィノイル基、イソブチルホスフィノイル基、tert-ブチルホスフィノイル基、ペンチルホスフィノイル基、ヘキシルホスフィノイル基、ヘプチルホスフィノイル基、オクチルホスフィノイル基、ノンキルホスフィノイル基、デシルホスフィノイル基、テトラデシルホスフィノイル基、ペニンタデシルホスフィノイル基、ヘキサデシルホスフィノイル基、ヘプタデシルホスフィノイル基、ノナデシルホスフィノイル基、イコシルホスフィノイル基、シクロヘキサンチルホスフィノイル基、シクロヘキシルホスフィノイル基、ジメチルホスフィノイル基、エチルメチルホスフィノイル基、ジエチルホスフィノイル基、メチルプロピルホスフィノイル基、ジブロピルホスフィノイル基、エチルヘキシルホスフィノイル基、メチルオクチルホスフィノイル基、デシルメチルホスフィノイル基、ドデシルエチルホスフィノイル基、メチルペンタデシルホスフィノイル基、エチルオクタデシルホスフィノイル基、シクロヘキシルメチルホスフィノイル基、シクロヘキシルメチルホスフィノイル基、シクロヘキシルエチルホスフィノイル基、シクロヘキシルプロピルホスフィノイル基、シクロヘキシルブチルホスフィノイル基、ジシクロヘキシルホスフィノイル基等が挙げられる。

【0029】

アリールホスフィノイル基としては、ホスフィノイル基の水素原子の1つ又は2つが上記した如きアリール基に置き換わったものが挙げられ、具体的には、例えばフェニルホスフィノイル基、ジフェニルホスフィノイル基、ナフチルホスフィノイル基、アントリルホスフィノイル基等が挙げられる。

【0030】

アルキルアミノ基としては、アミノ基の水素原子の1つ又は2つが夫々独立して上記した如きアルキル基に置き換わったものが挙げられ、具体的には、例えばメチルアミノ基、イソエチルアミノ基、n-プロピルアミノ基、イソプロピルアミノ基、n-ブチルアミノ基、tert-ブチルアミノ基、ペンチルアミノ基、ヘキシルアミノ基、ヘプチルアミノ基、オクチルアミノ基、ノニルアミノ基、デシルアミノ基、ドデシルアミノ基、テトラデシルアミノ基、ペンタデシルアミノ基、ヘキサデシルアミノ基、ヘプタデシルアミノ基、ノナデシルアミノ基、イコシルアミノ基、シクロペンチルアミノ基、シクロヘキシルアミノ基、ジブチルアミノ基、シクロヘプチルアミノ基、ジメチルアミノ基、エチルメチルアミノ基、ジシルアミノ基、シクロヘキシルアミノ基、メチルプロピルアミノ基、ジブロピルアミノ基、エチルヘキシルアミノ基、ジブチルアミノ基、ヘプチルメチルアミノ基、メチルオクチルアミノ基、デシルメチルアミノ基、ドデシルエチルアミノ基、メチルペンタデシルアミノ基、エチルオクタデシルアミノ基、シクロペンチルメチルアミノ基、シクロヘキシルメチルアミノ基、シクロヘキシルエチルアミノ基、シクロヘキシルプロピルアミノ基、シクロヘキシルブチルアミノ基、ジシクロヘキシルアミノ基等が挙げられる。

【0031】

アリールアミノ基としては、アミノ基の水素原子の1つ又は2つが上記した如きアリール基に置き換わったものが挙げられ、具体的には、例えばフェニルアミノ基、ジフェニルアミノ基、ナフチルアミノ基、アントリルアミノ基等が挙げられる。

【0032】

アルコキシカルボニル基としては、直鎖状、分枝状或いは環状でもよく、上記アルコキシ基の酸素原子に更にカルボニル基が結合した、通常炭素数2～21、好ましくは2～15、より好ましくは2～10、更に好ましくは2～6のものが挙げられ、具体的には、例えばメトキシカルボニル基、エトキシカルボニル基、n-ブロピルオキシカルボニル基、n-セブトキシカルボニル基、tert-ブトキシカルボニル基、ペンチルオキシカルボニル基、sec-ブトキシカルボニル基、シクロヘキシルオキシカルボニル基、ネオペンチルオキシカルボニル基、ヘキシルオキシカルボニル基、シクロヘキシルオキシカルボニル基、ヘプチルオキシカルボニル基、オクチルオキシカルボニル基、ノニルオキシカルボニル基、ブチルオキシカルボニル基、シクロデシルオキシカルボニル基、ウンデシルオキシカルボニル基、テトラデシルオキシカルボニル基、ヘプタデシルオキシカルボニル基、シクロヘキシルオキシカルボニル基、ノナデシルオキシカルボニル基、イコシルオキシカルボニル基、シクロヘキシルオキシカルボニル基、シクロヘキシルオキシカルボニル基等が挙げられる。

【0033】

アリールオキシカルボニル基としては、通常炭素数7～15、好ましくは7～11のものが挙げられ、具体的には、例えばフェニルオキシカルボニル基、ナフチルオキシカルボニル基、アントリルオキシカルボニル基等が挙げられる。

【0034】

アルコキシカルボニル基としては、直鎖状、分枝状或いは環状でもよく、上記アルコキシ基の酸素原子に更にスルホニル基が結合した、通常炭素数2～21、好ましくは2～15、より好ましくは2～10、更に好ましくは2～6のものが挙げられ、具体的には、例えばメトキシカルボニル基、エトキシカルボニル基、n-ブロピルオキシカルボニル基、n-セブトキシカルボニル基、tert-ブトキシカルボニル基、ペンチルオキシカルボニル基、sec-ブトキシカルボニル基、シクロヘキシルオキシカルボニル基、ネオペンチルオキシカルボニル基、ヘキシルオキシカルボニル基、シクロヘキシルオキシカルボニル基、オクチルオキシカルボニル基、ノニルオキシカルボニル基、ブチルオキシカルボニル基、シクロデシルオキシカルボニル基、ウンデシルオキシカルボニル基、テトラデシルオキシカルボニル基、ヘプタデシルオキシカルボニル基、シクロヘキシルオキシカルボニル基、ノナデシルオキシカルボニル基、イコシルオキシカルボニル基、シクロヘキシルオキシカルボニル基、シクロヘキシルオキシカルボニル基等が挙げられる。

ニル基、シクロペンチルオキシスルホニル基、シクロヘキシルオキシスルホニル基、シクロオクチルオキシスルホニル基、シクロヘプタデシルオキシスルホニル基等が挙げられる。

【0035】

アリールオキシスルホニル基としては、通常炭素数7～15、好ましくは7～11のものが挙げられ、具体的には、例えばフェニルオキシスルホニル基、ナフチルオキシスルホニル基、アントリルオキシスルホニル基等が挙げられる。

【0036】

アシル基としては、カルボン酸由来或いはスルホン酸由來のものが挙げられ、カルボン酸由來のアシル基としては、脂肪族カルボン酸由來及び芳香族カルボン酸由來のものが挙げられ、スルホン酸由來のアシル基としては、脂肪族スルホン酸由來及び芳香族カルボン酸由來のものが挙げられる。

【0037】

脂肪族カルボン酸由來のアシル基としては、直鎖状、分枝状或いは環状でもよく、また更に鎖中に二重結合を有していてもよく、通常炭素数2～20、好ましくは炭素数2～15、より好ましくは2～10、更に好ましくは2～6のものが挙げられ、具体的には、例えればアセチル基、プロピオニル基、ブチリル基、イソブチリル基、バレリル基、イソバレリル基、ピバロイル基、ヘキサノイル基、ヘプタノイル基、オクタノイル基、デカノイル基、ラウロイル基、ミリストイル基、パルミトイyl基、ステアロイル基、イコサノイル基、アクリロイル基、メタクリロイル基、クロトノイル基、オレオイル基等が挙げられ、芳香族カルボン酸由來のアシル基としては、通常炭素数7～15、好ましくは7～11のものが挙げられ、具体的には、例えばベンゾイル基、ナフトイル基、アントイル基等が挙げられる。

【0038】

また、脂肪族スルホン酸由來のアシル基としては、直鎖状、分枝状或いは環状でもよく、通常炭素数1～20、好ましくは1～15、より好ましくは1～10、更に好ましくは1～6のものが挙げられ、具体的には、例えればメチルスルホニル基、エチルスルホニル基、n-プロピルスルホニル基、イソプロピルスルホニル基、n-ブチルスルホニル基、イソブチルスルホニル基、tert-ブチルスルホニル基、n-ペンチルスルホニル基、n-ヘキシルスルホニル基、ヘプチルスルホニル基、オクチルスルホニル基、デシルスルホニル基、トリルスルホニル基、ヘキサデシルスルホニル基、イコシルスルホニル基、シクロヘキシルスルホニル基、シクロデシルスルホニル基等が挙げられ、芳香族スルホン酸由來のアシル基としては、通常炭素数6～14、好ましくは6～10のものが挙げられ、具体的には例えればフェニルスルホニル基、ナフチルスルホニル基、アントリルスルホニル基等が挙げられる。

【0039】

アシルオキシ基としては、上記した如きカルボン酸由來のアシル基に-O-が結合したカルボン酸由來のアシルオキシ基及び上記した如きスルホン酸由來のアシル基に-O-が結合したスルホン酸由來のアシルオキシ基が挙げられる。カルボン酸由來のアシルオキシ基としては、脂肪族カルボン酸由來及び芳香族カルボン酸由來のアシルオキシ基が挙げられ、スルホン酸由來のアシルオキシ基としては、脂肪族スルホン酸由來及び芳香族スルホン酸由來のアシルオキシ基が挙げられる。

【0040】

脂肪族カルボン酸由來のアシルオキシ基としては、直鎖状、分枝状或いは環状でもよく、また更に鎖中に二重結合を有していてもよく、通常炭素数2～20、好ましくは2～15、より好ましくは2～10、更に好ましくは2～6のものが挙げられ、具体的には、例えればアセチルオキシ基、プロピオニルオキシ基、ブチリルオキシ基、イソブチリルオキシ基、バレリルオキシ基、イソバレリルオキシ基、ピバロイルオキシ基、ヘキサノイルオキシ基、オクタノイルオキシ基、デカノイルオキシ基、ラウロイルオキシ基、ヘプタノイルオキシ基、オクタノイルオキシ基、ステアロイルオキシ基、イコオキシ基、ミリストイルオキシ基、パルミトイylオキシ基、スルホン酸由來のアシルオキシ基等が挙げられる。

サノイルオキシ基、アクリロイルオキシ基、メタクリロイルオキシ基、クロトノイルオキシ基、オレオイルオキシ基、シクロヘキサノイルオキシ基、シクロデカノイルオキシ基等が挙げられ、芳香族カルボン酸由来のアシルオキシ基としては、通常炭素数7～15、好ましくは7～11のものが挙げられ、具体的には、例えばベンゾイルオキシ基、ナフトイルオキシ基、アントイルオキシ基等が挙げられる。

【0041】

また、脂肪族スルホン酸由来のアシルオキシ基としては、直鎖状、分枝状或いは環状でもよく、通常炭素数1～20、好ましくは1～15、より好ましくは1～10、更に好ましくは1～6のものが挙げられ、具体的には、例えばメチルスルホニルオキシ基、エチルスルホニルオキシ基、n-プロピルスルホニルオキシ基、イソブロピルスルホニルオキシ基、n-ブチルスルホニルオキシ基、イソブチルスルホニルオキシ基、tert-ブチルスルホニルオキシ基、n-ペンチルスルホニルオキシ基、n-ヘキシルスルホニルオキシ基、ヘプチルスルホニルオキシ基、オクチルスルホニルオキシ基、デシルスルホニルオキシ基、トリデシルスルホニルオキシ基、ヘキサデシルスルホニルオキシ基、イコシルスルホニルオキシ基、シクロペンチルスルホニルオキシ基、シクロヘキシルスルホニルオキシ基等が挙げられ、芳香族スルホン酸由来のアシルオキシ基としては、通常炭素数6～14、好ましくは6～10のものが挙げられ、具体的には、例えばフェニルスルホニルオキシ基、ナフチルスルホニルオキシ基、アントリルスルホニルオキシ基等が挙げられる。

【0042】

ハロゲン原子としては、例えば塩素原子、臭素原子、フッ素原子、ヨウ素原子等が挙げられ、中でも塩素が好ましい。

【0043】

カルボキシル基、スルホ基、スルフィノ基、スルフェノ基、ホスフィノ基及びホスフィノイル基は、それらの基が有する水素原子が、例えばナトリウム、カリウム、リチウム等のアルカリ金属原子に置換されたものも含む。

【0044】

本発明に係る置換基を有していてもよい芳香環の置換基である、上記アルキル基、アルケニル基、アリール基、アラルキル基、アルコキシ基、アリールオキシ基、アルキルチオ基、アリールチオ基、アルキルスルホニル基、アリールスルホニル基、アルキルスルフィ基、アリールスルフィニル基、アルキルホスフィノ基、アリールホスフィノ基、アルニル基、アリールスルフィニル基、アルキルホスフィノイル基、アルキルアミノ基、アリールアミノキルホスフィノイル基、アリールホスフィノイル基、アルキルアミノ基、アリールアミノ基、アルコキシカルボニル基、アリールオキシカルボニル基、アルコキシカルボニル基、アルキルチオ基、アルケニル基、アルキニル基、アリール基、水酸基、アルコキシ基、アミノ基、アルキルアミノ基、メルカプト基、アルキルチオ基、ホルミル基、アキシル基、カルボキシル基、アルコキシカルボニル基、カルバモイル基、アルキルカルバモイル基等が挙げられ、それらは芳香環の置換基に通常1～6個、好ましくは1～4個、より好ましくは1～2個存在していてもよい。

【0045】

本発明に係る芳香環が有する置換基の置換基であるアルキル基、アルケニル基、アリール基、アルコキシ基、アルキルアミノ基、アルキルチオ基、アシル基、カルボキシル基及びアルコキシカルボニル基は、前記芳香環が有する置換基と同様のものが挙げられる。

【0046】

本発明に係る芳香環が有する置換基の置換基であるアルキニル基としては、直鎖状、分枝状、或いは環状でもよく、上記アルキル基のうち炭素数が2以上のものの鎖中に炭素一重結合が1つ以上含まれている、通常炭素数2～20、好ましくは2～10、より好ましくは2～6のものが挙げられ、具体的には、例えばエテニル基、2-プロピニル基、2-ペンチニル基、2-ノニル-3-ブチニル基、シクロヘキシル-3-イニル、4-オクチニル基、1-メチルデシル-5-イニル基等が挙げられる。

【0047】

本発明に係る芳香環が有する置換基であるアルキルカルバモイル基としては、カルバモイル基の水素原子の1つ又は2つが独立して上記した如きアルキル基に置き換わったものが挙げられ、具体的には、例えばメチルカルバモイル基、エチルカルバモイル基、n-プロピルカルバモイル基、イソプロピルカルバモイル基、n-ブチルカルバモイル基、イソブチルカルバモイル基、tert-ブチルカルバモイル基、ペンチルカルバモイル基、ヘキシルカルバモイル基、ヘプチルカルバモイル基、オクチルカルバモイル基、ノニルカルバモイル基、デシルカルバモイル基、ドデシルカルバモイル基、テトラデシルカルバモイル基、ペントデシルカルバモイル基、ヘキサデシルカルバモイル基、ヘプタデシルカルバモイル基、ノナデシルカルバモイル基、イコシルカルバモイル基、シクロヘプチルカルバモイル基、シクロヘキシルカルバモイル基、シクロヘプチルカルバモイル基、エチルメチルカルバモイル基、ジエチルカルバモイル基、メチルプロピルカルバモイル基、ジプロピルカルバモイル基、エチルヘキシルカルバモイル基、ジブチルカルバモイル基、ヘプチルメチルカルバモイル基、メチルオクチルカルバモイル基、デシカルバモイル基、ドデシルエチルカルバモイル基、メチルペントデシルカルバモイル基、エチルオクタデシルカルバモイル基、シクロヘンチルメチルカルバモイル基、シクロヘキシルメチルカルバモイル基、シクロヘキシルエチルカルバモイル基、シクロヘキシルプロピルカルバモイル基、シクロヘキシルブチルカルバモイル基、ジシクロヘキシカルバモイル基等が挙げられる。

【0048】

本発明の重水素化方法に於いて、複素環を有する化合物としては、ヘテロ原子が1個以上、好ましくは1～3個含む複素環を有し、且つ該複素環上に水素原子が1つ以上存在しているものが挙げられる。

【0049】

複素環が有するヘテロ原子としては、通常、窒素原子、酸素原子、硫黄原子等が挙げられ、中でも窒素原子が好ましい。

【0050】

上記した如き複素環としては、芳香族性を有していてもよい通常3～20員、好ましくは3～14員、より好ましくは5～10員の単環式複素環又は多環式複素環が挙げられ、単環式複素環の場合には更に5～6員のものが好ましく、多環式複素環の場合には、更に9～10員、特に9員のものが好ましく、それらは鎖状、分枝状或いは環状に環が縮合して、それらが平面構造をとっていても或いは立体構造をとっていてもよい。

【0051】

また、該複素環は、通常1～5個、好ましくは1～2個、より好ましくは1個の置換基を有していてもよい。

【0052】

単環式複素環としては、例えばオキシラン環、アジリジン環等のヘテロ原子1つを有する3員複素環、例えばフラン環、チオフェン環、ピロール環、2H-ピロール環、ピロリン環、2-ピロリン環、ピロリジン環等のヘテロ原子を1つ有する5員複素環、例えば1,3-ジオキソラン環、オキサゾール環、イソオキサゾール環、1,3-オキサゾール環、チアゾール環、イソチアゾール環、1,3-チアゾール環、イミダゾール環、イミダゾリン環、2-イミダゾリン環、イミダゾリジン環、ピラゾール環、ピラゾリン環、3-ピラゾリン環、ピラゾジン環等のヘテロ原子を2つ有する5員複素環、例えばフラザン環、トリアゾール環、チアジアゾール環、オキサジアゾール環等のヘテロ原子を3つ有する5員複素環、例えばピラン環、2H-ピラン環、ピリジン環、ピペリジン環等のヘテロ原子を1つ有する6員複素環、例えはチオピラン環、ピリダジン環、ピリミジン環、ピラジン環、ピペラジン環、モルホリン環等のヘテロ原子を2つ有する6員複素環、1,2,4-トリアジン環等のヘテロ原子を3つ有する6員複素環等が挙げられる。

【0053】

多環式複素環としては、2～3個の単環式複素環同士が縮合したもの或いは単環式複素環と例えばベンゼン環、ナフタレン環等の芳香族環1～2個が縮合して成る、二環系複素環と

環、三環系複素環等が挙げられる。

[0054]

二環系複素環としては、例えばベンゾフラン環、イソベンゾフラン環、1-ベンゾチオフエン環、2-ベンゾチオフェン環、インドール環、3-インドール環、イソインドール環、イソンドリジン環、インドリン環、イソインドリン環、2H-クロメン環、クロマン環、イソクロマン環、1H-2-ベンゾピラン環、キノリン環、イソキノリン環、4H-キノリジン環等のヘテロ原子を1つ有する複素環、例えばベンゾイミダゾール環、ベンゾチアゾール環、1H-インダゾール環、1,8-ナフチリジン環、キノキサリン環、キナゾリン環、キナゾリジン環等のヘテロ原子を2つ有する複素環、例えばプリン環、ブテリジン環等のヘテロ原子を4つ有する複素環等が挙げられる。

[0055]

三環系複素環としては、例えばカルバゾール環、4aH-カルバゾール環、キサンテン環、フェナントリジン環、アクリジン環等のヘテロ原子を1つ有する複素環、例えば β -カルボリン環、ペリミジン環、1,7-フェナントロリン環、1,10-フェナントロリン環、チアントレン環、フェノキサチイン環、フェノキサジン環、フェノチアジン環、フェナジン環等のヘテロ原子を2つ有する複素環等が挙げられる。

【0056】

上記した如き複素環が有していてもよい置換基としては、例えばハロゲン原子、ヒドロキシル基、メルカプト基、オキソ基、チオキソ基、カルボキシル基、スルホ基、スルフィノ基、スルフェノ基、ホスフィノ基、ホスフィノイル基、ホルミル基、アミノ基、シアノ基、ニトロ基等、例えば更に置換基を有していてもよい、アルキル基、アルケニル基、アリール基、アラルキル基、アルコキシ基、アリールオキシ基、アルキルチオ基、アリールチオ基、アルキルスルホニル基、アリールスルホニル基、アルキルスルフィニル基、アリールスルフィニル基、アルキルホスフィノ基、アリールホスフィノ基、アルキルホスフィノイル基、アリールホスフィノイル基、アルキルアミノ基、アリールアミノ基、アルコキシカルボニル基、アリールオキシカルボニル基、アルコキシスルホニル基、アリールオキシカルボニル基、アシル基、アシルオキシ基等が挙げられる。

[0057]

上記アルキル基としては、直鎖状、分枝状或いは環状でもよく、通常炭素数1～20、好ましくは1～15、より好ましくは1～10、更に好ましくは1～6のものが挙げられ、具体的には、例えばメチル基、エチル基、n-プロピル基、イソプロピル基、n-ブチル基、イソブチル基、sec-ブチル基、tert-ブチル基、n-ペンチル基、イソペンチル基、sec-ペンチル基、tert-ペンチル基、ネオペンチル基、n-ヘキシル基、イソヘキシル基、3-メチルペンチル基、2-メチルペンチル基、1,2-ジメチルブチル基、n-ヘプチル基、イソヘプチル基、sec-ヘプチル基、n-オクチル基、イソオクチル基、sec-オクチル基、n-ノニル基、n-デシル基、n-ウンデシル基、n-ドデシル基、n-トリデシル基、n-テトラデシル基、n-ペンタデシル基、n-ヘキサデシル基、n-ヘプタデシル基、n-オクタデシル基、n-ノナデシル基、n-イコシル基、シクロプロピル基、シクロペンチル基、シクロヘキシル基、シクロヘプチル基、シクロオクチル基、シクロノニル基、シクロデシル基、シクロドデシル基、シクロウンデシル基、シクロトリデシル基、シクロテトラデシル基、シクロペンタデシル基、シクロヘキサデシル基、シクロオクタデシル基、シクロノナデシル基、シクロヘキサデシル基、シクロヘプタデシル基、シクロオクタデシル基、シクロノナデシル基、シクロイコシル基等が挙げられる。

[0058]

ル-1-ブテニル基、5-ヘキセニル基、4-ヘキセニル基、2-ヘキセニル基、1-ヘキセニル基、1-メチル-1-ヘキセニル基、2-メチル-2-ヘキセニル基、3-メチル-1,3-ヘキサジエニル基、1-ヘプテニル基、2-オクテニル基、3-ノネニル基、4-デセニル基、1-ドデセニル基、1-テトラデセニル基、1-ヘキサデセニル基、1-オクタデセニル基、1-イコセニル基、1-シクロプロペニル基、2-シクロペンテニル基、2,4-シクロペンタジエニル基、1-シクロヘキセニル基、2-シクロヘキセニル基、3-シクロヘキセニル基、2-シクロヘプテニル基、2-シクロノネニル基、3-シクロデセニル基、2-シクロトリデセニル基、1-シクロヘキサデセニル基、1-シクロオクタデセニル基、1-シクロイコセニル基等が挙げられる。

【0059】

アリール基としては、通常炭素数6～14、好ましくは6～10のものが挙げられ、具体的には、例えばフェニル基、ナフチル基、アントリル基等が挙げられる。

【0060】

アラルキル基としては、直鎖状、分枝状、或いは環状でもよく、上記アルキル基に上記アリール基が置換した通常炭素数7～34、好ましくは7～20、より好ましくは7～15のものが挙げられ、具体的には、例えばベンジル基、フェニルエチル基、フェニルプロピル基、フェニルブチル基、フェニルペンチル基、フェニルヘキシル基、フェニルヘプチル基、フェニルオクチル基、フェニルノニル基、フェニルデシル基、フェニルドデシル基、フェニルウンデシル基、フェニルトリデシル基、フェニルテトラデシル基、フェニルベントラデシル基、フェニルヘキサデシル基、フェニルヘプタデシル基、フェニルオクタデシル基、フェニルノナデシル基、フェニルイコシル基、ナフチルエチル基、ナフチルプロピル基、ナフチルブチル基、ナフチルペンチル基、ナフチルヘキシル基、ナフチルヘプチル基、ナフチルオクチル基、ナフチルノニル基、ナフチルデシル基、ナフチルドデシル基、ナフチルウンデシル基、ナフチルトリデシル基、ナフチルテトラデシル基、ナフチルペントラデシル基、ナフチルヘキサデシル基、ナフチルヘプタデシル基、ナフチルオクタデシル基、ナフチルイコシル基、アントリルエチル基、アントリルプロ基、ナフチルノナデシル基、ナフチルイコシル基、アントリルエチル基、アントリルプロ基、アントリルオクチル基、アントリルペンチル基、アントリルヘキシル基、アントリル基、アントリルオクチル基、アントリルノニル基、アントリルデシル基、アントリルドデシル基、アントリルウンデシル基、アントリルトリデシル基、アントリルテトラデシル基、アントリルペンタデシル基、アントリルヘキサデシル基、アントリルヘプタデシル基、アントリルオクタデシル基、アントリルノナデシル基、アントリルイコシル基、フェナントリルエチル基、フェナントリルプロピル基、フェナントリルブチル基、フェナントリルヘキシル基、フェナントリルヘプチル基、フェナントリルオクチル基、フェナントリルノニル基、フェナントリルデシル基、フェナントリントリルオクチル基、フェナントリルウンデシル基、フェナントリルトリデシル基、フェナントルドデシル基、フェナントリルウンデシル基、フェナントリルヘキサデシル基、フェナントリルヘプタデシル基、フェナントリルペンタデシル基、フェナントリルオクタデシル基、フェナントリルノナデシル基、フェナントリルイコシル基等が挙げられる。

【0061】

アルコキシ基としては、直鎖状、分枝状或いは環状でもよく、通常炭素数1～20、好ましくは1～15、より好ましくは1～10、更に好ましくは1～6のものが挙げられ、具体的には、例えばメトキシ基、エトキシ基、プロピルオキシ基、イソプロピルオキシ基、ブトキシ基、イソブチルオキシ基、sec-ブチルオキシ基、tert-ブチルオキシ基、ベンチルオキシ基、ネオペンチルオキシ基、ヘキシルオキシ基、イソヘキシルオキシ基、tert-ヘキシルオキシ基、ヘプチルオキシ基、オクチルオキシ基、ノニルオキシ基、デシルオキシ基、ウンデシルオキシ基、テトラデシルオキシ基、ヘキサデシルオキシ基、ヘプタデシルオキシ基、ノナデシルオキシ基、イコシルオキシ基、シクロヘキシルオキシ基、シクシルオキシ基、シクロノナデシルオキシ基等が挙げられる。

【0062】

アリールオキシ基としては、通常炭素数6～14、好ましくは6～10のものが挙げら
出証特2004-3096313

れ、具体的には、例えばフェノキシ基、ナフチルオキシ基、アントリルオキシ基等が挙げられる。

【0063】

アルキルチオ基としては、直鎖状、分枝状、或いは環状でもよく、上記アルコキシ基の酸素原子が硫黄原子に置き換わった、通常炭素数1～20、好ましくは1～15、より好ましくは1～10、更に好ましくは1～6のものが挙げられ、具体的には、例えばメチルチオ基、エチルチオ基、プロピルチオ基、イソプロピルチオ基、ブチルチオ基、イソブチオ基、tert-ブチルチオ基、ペンチルチオ基、ヘキシルチオ基、オクチルチオ基、ノルチオ基、デシルチオ基、トリデシルチオ基、テトラデシルチオ基、ヘキサデシルチオニルチオ基、オクタデシルチオ基、イコシルチオ基、シクロヘキシルチオ基、シクロデシルチオ基、オクタデシルチオ基等が挙げられる。

【0064】

アリールチオ基としては、上記アルキルチオ基のアルキル基部分が上記アリール基に置き換わったものが挙げられ、具体的には、例えばフェニルチオ基、ナフチルチオ基、アントリルチオ基等が挙げられる。

【0065】

アルキルスルホニル基としては、直鎖状、分枝状或いは環状でもよく、通常炭素数1～20、好ましくは1～15、より好ましくは1～10、更に好ましくは1～6のものが挙げられ、具体的には、例えばメチルスルホニル基、エチルスルホニル基、n-プロピルスルホニル基、イソプロピルスルホニル基、n-ブチルスルホニル基、イソブチルスルホニル基、tert-ブチルスルホニル基、ペンチルスルホニル基、ネオペンチルスルホニル基、ヘキシルスルホニル基、イソヘキシルスルホニル基、tert-ヘキシルスルホニル基、ヘプチルスルホニル基、オクチルスルホニル基、ノニルスルホニル基、デシルスルホニル基、ウンデシルスルホニル基、テトラデシルスルホニル基、ヘキサデシルスルホニル基、ヘプタデシルスルホニル基、ノナデシルスルホニル基、イコシルスルホニル基、シクロヘキシルスルホニル基、シクロオクチルスルホニル基、シクロデシルスルホニル基、シクロノナデシルスルホニル基等が挙げられる。

【0066】

アリールスルホニル基としては、通常炭素数6～14、好ましくは6～10のものが挙げられ、フェニルスルホニル基、ナフチルスルホニル基、アントリルスルホニル基等が挙げられる。

【0067】

アルキルスルフィニル基としては、直鎖状、分枝状或いは環状でもよく、通常炭素数1～20、好ましくは1～15、より好ましくは1～10、更に好ましくは1～6のものが挙げられ、具体的には、例えばメチルスルフィニル基、エチルスルフィニル基、n-プロピルスルフィニル基、イソプロピルスルフィニル基、n-ブチルスルフィニル基、イソブチルスルフィニル基、tert-ブチルスルフィニル基、ペンチルスルフィニル基、ネオペンチルスルフィニル基、ヘキシルスルフィニル基、イソヘキシルスルフィニル基、tert-ヘキシルスルフィニル基、ヘプチルスルフィニル基、オクチルスルフィニル基、ノニルスルフィニル基、デシルスルフィニル基、ウンデシルスルフィニル基、テトラデシルスルフィニル基、ヘキサデシルスルフィニル基、ノナデシルスルフィニル基、イコシルスルフィニル基、シクロヘキシルスルフィニル基、シクロオクチルスルフィニル基、シクロノナデシルスルフィニル基等が挙げられる。

【0068】

アリールスルフィニル基としては、上記アルキルスルフィニル基のアルキル基部分が上記アリール基に置き換わったものが挙げられ、具体的には、例えばフェニルスルフィニル基、ナフチルスルフィニル基、アントリルスルフィニル基等が挙げられる。

【0069】

アルキルホスフィノ基としては、ホスフィノ基の水素原子の1つ又は2つが独立して上出証特2004-3096313

記した如きアルキル基に置き換わったものが挙げられ、具体的には、例えばメチルホスフイノ基、エチルホスフイノ基、n-プロピルホスフイノ基、イソプロピルホスフイノ基、n-ブチルホスフイノ基、イソブチルホスフイノ基、tert-ブチルホスフイノ基、ペンチルホスフイノ基、ヘキシルホスフイノ基、ヘプチルホスフイノ基、オクチルホスフイノ基、ノニルホスフイノ基、デシルホスフイノ基、ドデシルホスフイノ基、テトラデシルホスフイノ基、ペントアデシルホスフイノ基、ヘキサデシルホスフイノ基、ヘプタデシルホスフイノ基、ノナデシルホスフイノ基、イコシルホスフイノ基、シクロヘンチルホスフイノ基、シクロヘキシルホスフイノ基、シクロヘプチルホスフイノ基、ジメチルホスフイノ基、エチルメチルホスフイノ基、ジエチルホスフイノ基、メチルプロピルホスフイノ基、ジプロピルホスフイノ基、エチルヘキシルホスフイノ基、ジブチルホスフイノ基、ヘプチルメチルホスフイノ基、メチルオクチルホスフイノ基、デシルメチルホスフイノ基、ドデシルエチルホスフイノ基、メチルペンタデシルホスフイノ基、エチルオクタデシルホスフイノ基、シクロヘキシルメチルホスフイノ基、シクロヘキシルメチルホスフイノ基、シクロヘキシルペニチルメチルホスフイノ基、シクロヘキシルメチルホスフイノ基、シクロヘキシルプロピルホスフイノ基、シクロヘキシルブチルホスフイノ基、ジシクロヘキシルホスフイノ基等が挙げられる。

【0070】

アリールホスフイノ基としては、ホスフイノ基の水素原子の1つ又は2つが上記した如きアリール基に置き換わったものが挙げられ、具体的には、例えばフェニルホスフイノ基、ジフェニルホスフイノ基、ナフチルホスフイノ基、アントリルホスフイノ基等が挙げられる。

【0071】

アルキルホスフイノイル基としては、ホスフイノイル基の水素原子の1つ又は2つが独立して上記した如きアルキル基に置き換わったものが挙げられ、具体的には、例えばメチルホスフイノイル基、エチルホスフイノイル基、n-プロピルホスフイノイル基、イソプロピルホスフイノイル基、n-ブチルホスフイノイル基、イソブチルホスフイノイル基、tert-ブチルホスフイノイル基、ペンチルホスフイノイル基、ヘキシルホスフイノイル基、オクチルホスフイノイル基、ノニルホスフイノイル基、デシルホスフイノイル基、ドデシルホスフイノイル基、テトラデシルホスフイノイル基、ペントアデシルホスフイノイル基、ヘキサデシルホスフイノイル基、ヘプタデシルホスフイノイル基、ノナデシルホスフイノイル基、イコシルホスフイノイル基、シクロヘンチルホスフイノイル基、ジメチルホスフイノイル基、シクロヘキシルホスフイノイル基、シクロヘプチルホスフイノイル基、メチルオクチルホスフイノイル基、ジエチルホスフイノイル基、メチルプロピルホスフイノイル基、ジブチルホスフイノイル基、エチルヘキシルホスフイノイル基、ジブチルメチルホスフイノイル基、ドデシルエチルホスフイノイル基、メチルペンタデシルホスフイノイル基、シクロヘキシルメチルホスフイノイル基、シクロヘキシルペニチルメチルホスフイノイル基、シクロヘキシルメチルホスフイノイル基、シクロヘキシルブチルホスフイノイル基、ジシクロヘキシルホスフイノイル基等が挙げられる。

【0072】

アリールホスフイノイル基としては、ホスフイノイル基の水素原子の1つ又は2つが上記した如きアリール基に置き換わったものが挙げられ、具体的には、例えばフェニルホスフイノイル基、ジフェニルホスフイノイル基、ナフチルホスフイノイル基、アントリルホスフイノイル基等が挙げられる。

【0073】

アルキルアミノ基としては、アミノ基の水素原子の1つ又は2つが夫々独立して上記した如きアルキル基に置き換わったものが挙げられ、具体的には、例えばメチルアミノ基、イソエチルアミノ基、n-プロピルアミノ基、イソプロピルアミノ基、n-ブチルアミノ基、イソブチルアミノ基、tert-ブチルアミノ基、ペンチルアミノ基、ヘキシルアミノ基、ヘプチルアミノ基、オクチルアミノ基、ノニルアミノ基、デシルアミノ基、ドデシルアミノ基、ルアミノ基、オクチルアミノ基、ノニルアミノ基、デシルアミノ基、ドデシルアミノ基、

テトラデシルアミノ基、ペントデシルアミノ基、ヘキサデシルアミノ基、ヘプタデシルアミノ基、ノナデシルアミノ基、イコシルアミノ基、シクロペンチルアミノ基、シクロヘキシルアミノ基、シクロヘプチルアミノ基、ジメチルアミノ基、エチルメチルアミノ基、ジエチルアミノ基、メチルプロピルアミノ基、ジプロピルアミノ基、エチルヘキシルアミノ基、ジブチルアミノ基、ヘプチルメチルアミノ基、メチルオクチルアミノ基、デシルメチルアミノ基、ドデシルエチルアミノ基、メチルペンタデシルアミノ基、エチルオクタデシルアミノ基、シクロペンチルメチルアミノ基、シクロヘキシルメチルアミノ基、シクロヘキシルエチルアミノ基、シクロヘキシルプロピルアミノ基、シクロヘキシルブチルアミノ基、ジシクロヘキシルアミノ基等が挙げられる。

【0074】

アリールアミノ基としては、アミノ基の水素原子の1つ又は2つが上記した如きアリール基に置き換わったものが挙げられ、具体的には、例えばフェニルアミノ基、ジフェニルアミノ基、ナフチルアミノ基、アントリルアミノ基等が挙げられる。

【0075】

アルコキシカルボニル基としては、直鎖状、分枝状或いは環状でもよく、上記アルコキシ基の酸素原子に更にカルボニル基が結合した、通常炭素数2～21、好ましくは2～15、より好ましくは2～10、更に好ましくは2～6のものが挙げられ、具体的には、例えればメトキシカルボニル基、エトキシカルボニル基、n-プロピルオキシカルボニル基、sec-ブロキシカルボニル基、tert-ブロキシカルボニル基、ペンチルオキシカルボニル基、sec-ペンチルオキシカルボニル基、ネオペンチルオキシカルボニル基、ヘキシルオキシカルボニル基、シクロヘキシルオキシカルボニル基、ヘプチルオキシカルボニル基、シクロヘキシルオキシカルボニル基、オクチルオキシカルボニル基、ノニルオキシカルボニル基、ブチルオキシカルボニル基、シクロデシルオキシカルボニル基、ウンデシルオキシカルボニル基、テトラデシルオキシカルボニル基、ヘプタデシルオキシカルボニル基、シクロヘキシルオキシカルボニル基、アントリルオキシカルボニル基等が挙げられる。

【0076】

アリールオキシカルボニル基としては、通常炭素数7～15、好ましくは7～11のものが挙げられ、具体的には、例えばフェニルオキシカルボニル基、ナフチルオキシカルボニル基、アントリルオキシカルボニル基等が挙げられる。

【0077】

アルコキシカルボニル基としては、直鎖状、分枝状或いは環状でもよく、上記アルコキシ基の酸素原子に更にスルホニル基が結合した、通常炭素数2～21、好ましくは2～15、より好ましくは2～10、更に好ましくは2～6のものが挙げられ、具体的には、例えればメトキシカルボニル基、エトキシカルボニル基、n-プロピルオキシカルボニル基、sec-ブロキシカルボニル基、tert-ブロキシカルボニル基、ペンチルオキシカルボニル基、sec-ペンチルオキシカルボニル基、ネオペンチルオキシカルボニル基、ヘキシルオキシカルボニル基、シクロヘキシルオキシカルボニル基、ヘプチルオキシカルボニル基、シクロヘキシルオキシカルボニル基、オクチルオキシカルボニル基、ノニルオキシカルボニル基、ブチルオキシカルボニル基、シクロデシルオキシカルボニル基、ウンデシルオキシカルボニル基、テトラデシルオキシカルボニル基、ヘプタデシルオキシカルボニル基、シクロヘキシルオキシカルボニル基、アントリルオキシカルボニル基、ノナデシルオキシカルボニル基、イコシルオキシカルボニル基、シクロヘキシルオキシカルボニル基、シクロヘキシルオキシカルボニル基等が挙げられる。

【0078】

アリールオキシカルボニル基としては、通常炭素数7～15、好ましくは7～11のものが挙げられ、具体的には、例えばフェニルオキシカルボニル基、ナフチルオキシカルボニル基等が挙げられる。

ニル基、アントリルオキシルホニル基等が挙げられる。

【0079】

アシル基としては、カルボン酸由来或いはスルホン酸由来のものが挙げられ、カルボン酸由来のアシル基としては、脂肪族カルボン酸由来及び芳香族カルボン酸由来のものが挙げられ、スルホン酸由来のアシル基としては、脂肪族スルホン酸由来及び芳香族カルボン酸由来のものが挙げられる。

【0080】

脂肪族カルボン酸由来のアシル基としては、直鎖状、分枝状或いは環状でもよく、また更に鎖中に二重結合を有していてもよく、通常炭素数2～20、好ましくは炭素数2～15、より好ましくは2～10、更に好ましくは2～6のものが挙げられ、具体的には、例えばアセチル基、プロピオニル基、ブチリル基、イソブチリル基、バレリル基、イソバレリル基、ピバロイル基、ヘキサノイル基、ヘプタノイル基、オクタノイル基、デカノイル基、ラウロイル基、ミリストイル基、パルミトイyl基、ステアロイル基、イコサノイル基、アクリロイル基、メタクリロイル基、クロトノイル基、オレオイル基等が挙げられ、芳香族カルボン酸由来のアシル基としては、通常炭素数7～15、好ましくは7～11のものが挙げられ、具体的には、例えばベンゾイル基、ナフトイル基、アントイル基等が挙げられる。

【0081】

また、脂肪族スルホン酸由来のアシル基としては、直鎖状、分枝状或いは環状でもよく、通常炭素数1～20、好ましくは1～15、より好ましくは1～10、更に好ましくは1～6のものが挙げられ、具体的には、例えばメチルスルホニル基、エチルスルホニル基、n-プロピルスルホニル基、イソプロピルスルホニル基、n-ブチルスルホニル基、イソブチルスルホニル基、tert-ブチルスルホニル基、n-ペンチルスルホニル基、n-ヘキシルスルホニル基、ヘプチルスルホニル基、オクチルスルホニル基、デシルスルホニル基、トリデシルスルホニル基、ヘキサデシルスルホニル基、イコシルスルホニル基、シクロヘキシルスルホニル基、シクロデシルスルホニル基等が挙げられ、芳香族スルホン酸由来のアシル基としては、通常炭素数6～14、好ましくは6～10のものが挙げられ、具体的にはアル基としては、通常炭素数6～14、好ましくは6～10のものが挙げられ、具体的には例えればフェニルスルホニル基、ナフトルスルホニル基、アントリルスルホニル基等が挙げられる。

【0082】

アシルオキシ基としては、上記した如きカルボン酸由来のアシル基に-O-が結合したカルボン酸由来のアシルオキシ基及び上記した如きスルホン酸由来のアシル基に-O-が結合したスルホン酸由来のアシルオキシ基が挙げられる。カルボン酸由来のアシルオキシ基としては、脂肪族カルボン酸由来及び芳香族カルボン酸由来のアシルオキシ基が挙げられ、スルホン酸由来のアシルオキシ基としては、脂肪族スルホン酸由来及び芳香族スルホン酸由来のアシルオキシ基が挙げられる。

【0083】

脂肪族カルボン酸由来のアシルオキシ基としては、直鎖状、分枝状或いは環状でもよく、また更に鎖中に二重結合を有していてもよく、通常炭素数2～20、好ましくは2～15、より好ましくは2～10、更に好ましくは2～6のものが挙げられ、具体的には、例えばアセチルオキシ基、プロピオニルオキシ基、ブチリルオキシ基、イソブチリルオキシ基、バレリルオキシ基、イソバレリルオキシ基、ピバロイルオキシ基、ヘキサノイルオキシ基、ヘプタノイルオキシ基、オクタノイルオキシ基、デカノイルオキシ基、ラウロイル基、ミリストイルオキシ基、パルミトイylオキシ基、ステアロイルオキシ基、イコオキシ基、アクリロイルオキシ基、メタクリロイルオキシ基、クロトノイルオキシ基、オレオイルオキシ基、シクロヘキサノイルオキシ基、シクロデカノイルオキシ基等が挙げられ、芳香族カルボン酸由来のアシルオキシ基としては、通常炭素数7～15、好ましくは7～11のものが挙げられ、具体的には、例えればベンゾイルオキシ基、ナフトイルオキシ基、アントイルオキシ基等が挙げられる。

【0084】

また、脂肪族スルホン酸由来のアシルオキシ基としては、直鎖状、分枝状或いは環状でもよく、通常炭素数1～20、好ましくは1～15、より好ましくは1～10、更に好ましくは1～6のものが挙げられ、具体的には、例えばメチルスルホニルオキシ基、エチルスルホニルオキシ基、n-プロピルスルホニルオキシ基、イソプロピルスルホニルオキシ基、n-ブチルスルホニルオキシ基、イソブチルスルホニルオキシ基、tert-ブチルスルホニルオキシ基、n-ペンチルスルホニルオキシ基、n-ヘキシルスルホニルオキシ基、ヘプチルスルホニルオキシ基、オクチルスルホニルオキシ基、デシルスルホニルオキシ基、トリデシルスルホニルオキシ基、ヘキサデシルスルホニルオキシ基、イコシルスルホニルオキシ基、シクロペンチルスルホニルオキシ基、シクロヘキシルスルホニルオキシ基等が挙げられ、芳香族スルホン酸由来のアシルオキシ基としては、通常炭素数6～14、好ましくは6～10のものが挙げられ、具体的には、例えばフェニルスルホニルオキシ基、ナフチルスルホニルオキシ基、アントリルスルホニルオキシ基等が挙げられる。

[0085]

ハロゲン原子としては、例えば塩素原子、臭素原子、フッ素原子、ヨウ素原子等が挙げられ、中でも塩素が好ましい。

[0086]

また、カルボキシル基、スルホ基、スルフィノ基、スルフェノ基、ホスフィノ基及びホスフィノイル基としては、それらの基が有する水素原子が、例えばナトリウム、カリウム、リチウム等のアルカリ金属原子に置換されたものも含む。

[0087]

置換基を有していてもよい複素環の置換基である、上記アルキル基、アルケニル基、アリール基、アラルキル基、アルコキシ基、アリールオキシ基、アルキルチオ基、アリールチオ基、アルキルスルホニル基、アリールスルホニル基、アルキルスルフィニル基、アリールスルフィニル基、アルキルホスフィノ基、アリールホスフィノ基、アルキルホスフィノイル基、アリールホスフィノイル基、アルキルアミノ基、アリールアミノ基、アルコキシカルボニル基、アリールオキシカルボニル基、アルコキシスルホニル基、アリールオキシカルボニル基、アシル基及びアシルオキシ基が有していてもよい置換基としては、例えばアルキル基、アルケニル基、アルキニル基、アリール基、水酸基、アルコキシ基、アミノ基、アルキルアミノ基、メルカプト基、アルキルチオ基、ホルミル基、アシル基、カルボキシル基、アルコキシカルボニル基、カルバモイル基、アルキルカルバモイル基等が挙げられ、それらは芳香環の置換基に通常1～6個、好ましくは1～4個、より好ましくは1～2個存在していてもよい。

[0088]

複素環が有していてもよい置換基の置換基であるアルキル基、アルケニル基、アリール基、アルコキシ基、アルキルアミノ基、アルキルチオ基、アシル基、カルボキシル基及びアルコキシカルボニル基は、前記複素環が有する置換基と同様のものが挙げられる。

[0089]

複素環が有する置換基の置換基であるアルキニル基としては、直鎖状、分枝状、或いは環状でもよく、上記アルキル基のうち炭素数が2以上のものの鎖中に炭素一炭素三重結合が1つ以上含まれている、通常炭素数2～20、好ましくは2～10、より好ましくは2～6のものが挙げられ、具体的には、例えばエテニル基、2-プロピニル基、2-ペンチニル基、2-ノニル-3-ブチニル基、シクロヘキシリ-3-イニル、4-オクチニル基、1-メチルデシル-5-イニル基等が挙げられる。

[0090]

複素環が有する置換基の置換基であるアルキルカルバモイル基としては、カルバモイル基の水素原子の1つ又は2つが独立して上記した如きアルキル基に置き換わったものが挙げられ、具体的には、例えばメチルカルバモイル基、エチルカルバモイル基、n-プロピルカルバモイル基、イソプロピルカルバモイル基、n-ブチルカルバモイル基、イソブチルカルバモイル基、tert-ブチルカルバモイル基、ペンチルカルバモイル基、ヘキシルカルバモイル基、オクチルカルバモイル基、ノニルカルバモイル基、ヘプチルカルバモイル基、オクチルカルバモイル基、

デシルカルバモイル基、ドデシルカルバモイル基、テトラデシルカルバモイル基、ペンタデシルカルバモイル基、ヘキサデシルカルバモイル基、ヘプタデシルカルバモイル基、ノナデシルカルバモイル基、イコシルカルバモイル基、シクロペンチルカルバモイル基、シクロヘキシルカルバモイル基、シクロヘプチルカルバモイル基、ジメチルカルバモイル基、エチルメチルカルバモイル基、ジエチルカルバモイル基、メチルプロピルカルバモイル基、ジブロピルカルバモイル基、エチルヘキシルカルバモイル基、ジブチルカルバモイル基、ヘブチルメチルカルバモイル基、メチルオクチルカルバモイル基、デシルメチルカルバモイル基、ドデシルエチルカルバモイル基、メチルベンタデシルカルバモイル基、エチルオクタデシルカルバモイル基、シクロペンチルメチルカルバモイル基、シクロヘキシルメチルカルバモイル基、シクロヘキシルエチル基、シクロヘキシルプロピル基、シクロヘキシルブチルカルバモイル基、ジシクロヘキシルカルバモイル基等が挙げられる。

【0091】

本発明の重水素化方法に係る複素環を有する化合物としては、上記した如き、置換基を有していてもよい複素環そのもの、或いは該複素環に、例えば糖鎖をはじめ種々の化合物或いはポリマー等が結合してなるものも含まれ、後者の具体例としては、例えばアデノシン、デオキシアデノシン、グアノシン、チミジン、ウリジン、イノシン、デオキシグアノシン、デオキシチミジン、デオキシリジン等のヌクレオシド、例えばトリプトファン等のアミノ酸等が挙げられる。

【0092】

本発明の重水素化方法に於いて、芳香環及び複素環を有する化合物としては、上記した如き芳香環を有する化合物と複素環を有する化合物とが適宜結合して成る化合物が挙げられ、その中には芳香環と複素環とが縮合して直接結合しているものも含む。

【0093】

本発明の重水素化方法に於いて、上記した如き芳香環を有する化合物と反応させる重水素源としては、例えば重水素ガス (D_2 、 T_2) 、重水素化された溶媒等が挙げられる。

【0094】

重水素源である重水素化された溶媒としては、重水素がジュウテリウムである場合には、例えば、重水 (D_2O) 、例えば重メタノール、重エタノール、重イソプロパノール、重ブタノール、重tert-ブタノール、重ペンタノール、重ヘキサノール、重ヘプタノール、重オクタノール、重ノナノール、重デカノール、重ウンデカノール、重ドデカノール等、重アルコール類、例えば重ギ酸、重酢酸、重プロピオン酸、重酪酸、重イソ酪酸、重吉草酸、重イソ吉草酸、重ビバル酸等の重カルボン酸類、例えば重アセトン、重メチルエチルケトン、重メチルイソブチルケトン、重ジエチルケトン、重ジプロピルケトン、重ジイソブチルケトン、重ジブチルケトン等の重ケトン類、重ジメチルスルホキシド等の有機溶媒等が挙げられ、中でも重水、重アルコール類が好ましく、重水、重メタノールがより好ましいものとして挙げられ、また、環境面や作業性を考慮すれば重水が特に好ましいものとして挙げられ、重水素がトリチウムの場合には、例えばトリチウム水 (T_2O) 等が挙げられる。

【0095】

重水素化された溶媒は、分子中の一つ以上の水素原子が重水素化されているものであればよく、例えば重アルコール類ではヒドロキシル基の水素原子、重カルボン酸類ではカルボキシル基の水素原子が重水素化されていれば本発明の重水素化方法に使用し得るが、分子中の水素原子の重水素化率が高いものほど好ましく、全ての水素原子が重水素化された溶媒が最も好ましい。

【0096】

重水素源の使用量は、多い程本発明の重水素化が進みやすくなるが、経済的な面を考慮すると、反応基質である芳香環及び/又は複素環を有する化合物の重水素化可能な水素原子に対して、下限が順に好ましく等モル以上、10倍モル、20倍モル、30倍モル、40倍モル、上限が順に好ましく250倍モル、150倍モルの重水素原子が重水素源に含まれるような量である。

[0097]

本発明の重水素化方法に於いては、必要に応じて反応溶媒を用いてもよい。反応基質が液体であれば、重水素源として重水素ガスを使用する場合でも反応溶媒を用いる必要はない、また、反応基質が固体であっても、重水素源として重水素化された溶媒を用いる場合には、特に反応溶媒を用いる必要はないが、反応基質が固体であり且つ重水素源が重水素ガスである場合には適当な反応溶媒の使用が必要となる。

[0098]

必要に応じて使用される反応溶媒としては、重水素源として使用される重水素ガスにより重水素化されないもの、或いは重水素ガスにより重水素化されてしまうものであっても、該重水素化された反応溶媒がそのまま本発明の重水素化の重水素源となり得るもののが好ましい。また、本発明の重水素化は反応系が懸濁状態でもよいことから、反応溶媒として基質を溶解し難いものも使用が可能であるが、基質を溶解し易いものがより好ましい。

[0099]

重水素源である重水素ガスにより重水素化された溶媒が、本発明の重水素化の重水素源として使用出来ないものとなる場合、この様な溶媒を用いると、重水素源である重水素ガスの多くが、本発明の重水素化ではなく溶媒の重水素化に使用されてしまうため、この様な溶媒を反応溶媒として用いることは好ましくない。

[0100]

$$\begin{bmatrix} 0 & 1 & 0 & 1 \end{bmatrix}$$

本発明に於ける、活性化された、パラジウム触媒、白金触媒、ロジウム触媒、イリジウム触媒、ルテニウム触媒、ニッケル触媒及びコバルト触媒より選ばれる2種以上の混合触媒（以下、「活性化された触媒混合物」と略記することがある。）とは、活性化されていない、パラジウム触媒、白金触媒、ロジウム触媒、イリジウム触媒、ルテニウム触媒、ニッケル触媒或いはコバルト触媒より選ばれる2種以上の混合触媒（以下、「活性化されていない触媒混合物」と略記することがある。）が水素ガス或いは重水素ガスと接触することにより活性化されたもの、或いは活性化されていない、パラジウム触媒、白金触媒、ロジウム触媒、イリジウム触媒、ルテニウム触媒、ニッケル触媒又はコバルト触媒（「活性化されていない触媒」と略記することがある）が水素ガス或いは重水素ガスと接触することにより活性化されたものを2種以上混合したものをいう。

[0 1 0 2]

本発明の重水素化方法では、活性化された混合触媒として、活性化されていない触媒或いは混合触媒を予め活性化させておいたものを使用してもよく、また、反応系に水素ガス或いは重水素ガスを存在させれば、活性化されていない触媒或いは混合触媒も同様に用いることが出来る。尚、反応系に水素ガス或いは重水素ガスが存在していれば、活性化されていない触媒と予め活性化された触媒とを同時に用いてもよい。

[0103]

反応系に水素ガス或いは重水素ガスを存在させるには、反応液に直接水素ガス或いは重
出証特 2004-3096313

水素ガスを通過させるか、或いは密封した本発明の重水素化の反応系を水素ガス或いは重水素ガスで置換すればよい。

【0104】

上記の如く、本発明の重水素化の反応系を密封し、水素ガス或いは重水素ガスで置換するという方法を用いて触媒の活性化を行えば、予め触媒を活性化するという操作を行う必要が無いため、本発明の重水素化を効率よく行うことが出来る。

【0105】

また、予め水素ガス或いは重水素ガスで活性化した混合触媒を用いれば、重水素化の反応系に水素ガス或いは重水素ガスを存在させなくてよいため、一般的に水素ガス等で還元され易い基質であっても還元されることなく基質の重水素化反応のみを行うことが出来る。

【0106】

本発明の重水素化方法に於いて、活性化された混合触媒としては、活性化されたパラジウム触媒を含む2種以上の混合触媒、活性化された白金触媒を含む2種以上の混合触媒が好ましく、活性化された、パラジウム触媒及び白金触媒を含んでなる混合触媒がより好ましい。

【0107】

パラジウム触媒としては、パラジウム原子価が0～4価、好ましくは0～2価、より好ましくは0価のものが挙げられる。

【0108】

白金触媒としては、白金原子の原子価が通常0～4価、好ましくは0～2価、より好ましくは0価のものが挙げられる。

【0109】

ロジウム触媒としては、ロジウム原子の原子価が通常0又は1価、好ましくは0価のものが挙げられる。

【0110】

イリジウム触媒としては、イリジウム原子の原子価が通常0～5価、好ましくは1～3価、より好ましくは3価のものが挙げられる。

【0111】

ルテニウム触媒としては、ルテニウム原子の原子価が通常0～2価、好ましくは0価のものが挙げられる。

【0112】

ニッケル触媒としては、ニッケル原子の原子価が通常0～2価、好ましくは0価のものが挙げられる。

【0113】

コバルト触媒としては、コバルト原子の原子価が通常0又は1価、好ましくは1価のものが挙げられる。

【0114】

上記した如き触媒は、パラジウム、白金、ロジウム、イリジウム、ルテニウム、ニッケル又はコバルトの金属そのものでも、それら金属の酸化物、ハロゲン化物、酢酸塩でも、或いは配位子が配位しているものでもよく、また、それら金属、金属酸化物、ハロゲン化物、酢酸塩或いは金属錯体が種々の担体に担持されて成るものでもよい。以下、担体に担物、酢酸塩或いは金属錯体が種々の担体に担持されて成るものでもよい。以下、担体に担持されている触媒を「担体担持金属触媒」、担体に担持されていない触媒を「金属触媒」と略記することがある。

【0115】

尚、本発明の重水素化方法に係る混合触媒である担体担持金属触媒としては、活性化された担体担持金属触媒を2種以上混合してなるもの、或いは同一担体上に活性化された2種以上の触媒が担持されたものが挙げられ、後者は特に複合触媒と呼ばれることもある。

【0116】

本発明の重水素化方法に係る触媒のうち、配位子が配位していてもよい金属触媒の配位

子としては、1,5-シクロオクタジエン(COD)、ジベンジリデンアセトン(DBA)、ビピリジン(BPY)、フェナントロリン(PHE)、ベンゾニトリル(PhCN)、イソシアニド(RNC)、トリエチルアルシン(As(Et)₃)、アセチルアセトナト(acac)、ペンタメチルシクロペンタジエニル(Cp^{*})、例えばジメチルフェニルホスフィン(P(CH₃)₂Ph)、ジフェニルホスフィノフェロセン(DPPF)、トリメチルホスフィン(P(CH₃)₃)、トリエチルホスフィン(PEt₃)、トリtert-ブチルホスフィン(P^tBu₃)、トリシクロヘキシルホスフィン(PCy₃)、トリメトキシホスフィン(P(OCH₃)₃)、トリエトキシホスフィン(P(OEt)₃)、トリtert-ブトキシホスフィン(P(O^tBu)₃)、トリフェニルホスフィン(PPh₃)、1,2-ビス(ジフェニルホスフィノ)エタン(DPPE)、トリフェノキシホスフィン(P(OPh)₃)、トリo-トリルホスフィン(P(o-tolyl)₃)等の有機ホスフィン配位子等が挙げられる。

【0117】

パラジウム金属触媒の具体例としては、例えばPd、例えばPd(OH)₂等の水酸化パラジウム触媒、例えばPdO等の酸化パラジウム触媒、例えばPdBr₂、PdCl₂、PdI₂等のハロゲン化パラジウム触媒、例えばパラジウムアセテート(Pd(OAc)₂)、パラジウムトリフルオロアセテート(Pd(OCOCF₃)₂)等のパラジウム酢酸塩触媒、例えばPd(RNC)₂Cl₂、Pd(acac)₂、ジアセテートビス(トリフェニルホスフィン)パラジウム[Pd(OAc)₂(PPh₃)₂]、Pd(PPh₃)₄、Pd₂(dba)、Pd(NH₃)₂Cl₂、Pd(CH₃CN)₂Cl₂、ジクロロビス(ベンゾニトリル)パラジウム[Pd(PhC_N)₂Cl₂]、Pd(dppe)Cl₂、Pd(dppf)Cl₂、Pd[PCy₃]₂Cl₂、Pd(PPh₃)₂Cl₂、Pd[P(o-tolyl)₃]₂Cl₂、Pd(cod)₂Cl₂、Pd(PPh₃)(CH₃CN)₂Cl₂等の配位子に配位されたパラジウム金属錯体触媒等が挙げられる。

【0118】

白金属触媒の具体例としては、例えばPt、例えばPtO₂等の酸化白金属触媒、例えばPtCl₄、PtCl₂、K₂PtCl₄等のハロゲン化白金属触媒、例えばPtCl₂(cod)、PtCl₂(dba)、PtCl₂(PCy₃)₂、PtCl₂(P(OEt)₃)₂、PtCl₂(P(O^tBu)₃)₂、PtCl₂(bpy)、PtCl₂(phe)、Pt(PPh₃)₄、Pt(cod)₂、Pt(dba)₂、Pt(bpy)₂、Pt(phe)₂等の配位子に配位された白金属錯体触媒等が挙げられる。

【0119】

ロジウム金属触媒の具体例としては、例えばRh、例えばRhCl(PPh₃)₃等の配位子に配位されたロジウム金属錯体触媒等が挙げられる。

【0120】

イリジウム金属触媒の具体例としては、例えばIr、例えばIr(cod)(acac)、Cp^{*}Ir(P(CH₃)₃)₃IrCl₂等の配位子に配位されたイリジウム金属錯体触媒等が挙げられる。

【0121】

ルテニウム金属触媒の具体例としては、例えばRu、例えばRuCl₂(PPh₃)₃等の配位子に配位されたルテニウム金属錯体触媒等が挙げられる。

【0122】

ニッケル金属触媒の具体例としては、例えばNi、例えばNiO等の酸化ニッケル触媒、例えばNiCl₂等のハロゲン化ニッケル触媒、例えばNiCl₂(dppe)、NiCl₂(PPh₃)₂、Ni(PPh₃)₄、Ni(P(OPh)₃)₄、Ni(cod)₂等の配位子に配位されたニッケル金属錯体触媒等が挙げられる。

【0123】

コバルト金属触媒の具体例としては、例えばCo(C₃H₅)₃[P(OCH₃)₃]₃等の配位子に配位されたコバルト金属錯体触媒等が挙げられる。

【0124】

上記した如き金属触媒が、担体に担持されたものである場合の担体としては、例えばカーボン、アルミナ、シリカゲル、ゼオライト、モレキュラーシーブス、イオン交換樹脂、ポリマー等が挙げられ、中でもカーボンが好ましい。

【0125】

担体として用いられるイオン交換樹脂としては、本発明の重水素化に悪影響を及ぼさないものであればよく、例えば陽イオン交換樹脂、陰イオン交換樹脂が挙げられる。

【0126】

陽イオン交換樹脂としては、例えば弱酸性陽イオン交換樹脂、強酸性陽イオン交換樹脂が挙げられ、陰イオン交換樹脂としては、例えば弱塩基性陰イオン交換樹脂、強塩基性陰イオン交換樹脂等が挙げられる。

【0127】

イオン交換樹脂は一般に骨格ポリマーとして二官能性モノマーで架橋したポリマーを含んでおり、これに酸性基又は塩基性基が結合され、夫々種々の陽イオン又は陰イオン（対イオン）で交換されている。

【0128】

弱酸性陽イオン交換樹脂の具体例としては、例えばジビニルベンゼンで架橋したアクリル酸エステル又はメタクリル酸エステルのポリマーを加水分解して得られるもの等が挙げられる。

【0129】

強酸性陽イオン交換樹脂の具体例としては、例えばスチレン-ジビニルベンゼンのコポリマーをスルホン化したものが挙げられる。

【0130】

強塩基性陰イオン交換樹脂としては、例えばスチレン-ジビニルベンゼンのコポリマーの芳香環にアミノ基が結合したものが挙げられる。

【0131】

塩基性陰イオン交換樹脂の塩基性の強さは、結合しているアミノ基が、第1級アミノ基、第2級アミノ基、第3級アミノ基、第4級アンモニウム塩になるに従って順に強くなる。

【0132】

尚、市販のイオン交換樹脂も上記した如きイオン交換樹脂と同様に本発明の重水素化に係る触媒の担体として使用可能である。

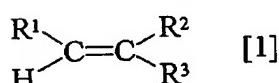
【0133】

また、担体として用いられるポリマーとしては、本発明の重水素化に悪影響を及ぼさないものであれば特に限定されないが、その様なポリマーの例として、例えば下記一般式[1]で示されるモノマーが重合或いは共重合して得られるもの等が挙げられる。

【0134】

一般式 [1]

【0135】



【0136】

(式中、R¹は水素原子、低級アルキル基、カルボキシル基、カルボキシアルキル基、アルキルオキシカルボニル基、ヒドロキシアルキルオキシカルボニル基、シアノ基又はホルミル基を表し、R²は水素原子、低級アルキル基、カルボキシル基、アルキルオキシカルボニル基、ヒドロキシアルキルオキシカルボニル基、シアノ基又はハロゲン原子を表し、R³は水素原子、低級アルキル基、ハロアルキル基、ヒドロキシル基、置換基を有してもよいアリール基、脂肪族ヘテロ環基、芳香族ヘテロ環基、ハロゲン原子、アルキルオキシカルボニル基、ヒドロキシアルキルオキシカルボニル基、スルホ基、シアノ基、含シアルキル基、アシルオキシ基、カルボキシル基、カルボキシアルキル基、アルデヒド基、アミノ基、アミノアルキル基、カルバモイル基、N-アルキルカルバモイル基又はヒドロキシアルキル基を表し、また、R²とR³とが結合し、隣接する-C=C-と一緒にになって脂肪族環を形成していてよい。)

【0137】

一般式 [1]に於いて、R¹～R³で示される低級アルキル基としては、直鎖状、分枝

状、環状の何れにてもよく、例えば炭素数1～6のアルキル基が挙げられ、具体的にはメチル基、エチル基、n-プロピル基、イソプロピル基、n-ブチル基、イソブチル基、tert-ブチル基、sec-ブチル基、n-ペンチル基、イソペンチル基、tert-ペンチル基、1-メチルペンチル基、n-ヘキシル基、イソヘキシル基、シクロプロピル基、シクロペンチル基、シクロヘキシル基等が挙げられる。

【0138】

R^1 及び R^2 で示されるカルボキシアルキル基としては、例えば上記した如き低級アルキル基の水素原子の一部がカルボキシル基に置換されたもの等が挙げられ、具体的には例えばカルボキシメチル基、カルボキシエチル基、カルボキシプロピル基、カルボキシブチル基、カルボキシペンチル基、カルボキシヘキシル基等が挙げられる。

【0139】

R^1 ～ R^3 で示されるアルキルオキシカルボニル基としては、例えば炭素数2～11のものが好ましく、具体的には例えばメトキシカルボニル基、エトキシカルボニル基、プロポキシカルボニル基、ブトキシカルボニル基、ベンチルオキシカルボニル基、ヘキシルオキシカルボニル基、ヘプチルオキシカルボニル基、2-エチルヘキシルオキシカルボニル基、オクチルオキシカルボニル基、ノニルオキシカルボニル基、デシルオキシカルボニル基等が挙げられる。

【0140】

R^1 ～ R^3 で示されるヒドロキシアルキルオキシカルボニル基としては、上記した如き炭素数2～11のアルキルオキシカルボニル基の水素原子の一部がヒドロキシル基に置換されたものが挙げられ、具体的には、例えばヒドロキシメチルオキシカルボニル基、ヒドロキシエチルオキシカルボニル基、ヒドロキシプロピルオキシカルボニル基、ヒドロキシブチルオキシカルボニル基、ヒドロキシペンチルオキシカルボニル基、ヒドロキシヘキシルオキシカルボニル基、ヒドロキシヘプチルオキシカルボニル基、ヒドロキシオクチルオキシカルボニル基、ヒドロキシノニルオキシカルボニル基、ヒドロキシデシルオキシカルボニル基等が挙げられる。

【0141】

R^2 及び R^3 で表されるハロゲン原子としては、例えばフッ素、塩素、臭素、ヨウ素等が挙げられる。

【0142】

R^3 で表されるハロアルキル基としては、例えば R^1 ～ R^3 で表される上記低級アルキル基がハロゲン化（例えばフッ素化、塩素化、臭素化、ヨウ素化等）された、炭素数1～6のものが挙げられ、具体的には、例えばクロロメチル基、プロモメチル基、トリフルオロメチル基、2-クロロエチル基、3-クロロプロピル基、3-プロモプロピル基、3,3,3-トリフルオロプロピル基、4-クロロブチル基、5-クロロペンチル基、6-クロロヘキシル基等が挙げられる。

【0143】

置換基を有していてもよいアリール基のアリール基としては、例えばフェニル基、トリル基、キシリル基、ナフチル基等が挙げられ、また、該置換基としては、例えばアミノ基、ヒドロキシル基、低級アルコキシ基、カルボキシル基等が挙げられる。置換アリール基の具体例としては、例えばアミノフェニル基、トルイジノ基、ヒドロキシフェニル基、メトキシフェニル基、tert-ブトキシフェニル基、カルボキシフェニル基等が挙げられる。

【0144】

脂肪族ヘテロ環基としては、例えば5員環又は6員環であり、異性原子として1～3個の例えば窒素原子、酸素原子、硫黄原子等のヘテロ原子を含んでいるもの等が好ましく、具体的には、例えばピロリジル-2-オン基、ピペリジル基、ピペリジノ基、ピペラジニル基、モルホリノ基等が挙げられる。

【0145】

芳香族ヘテロ環基としては、例えば5員環又は6員環であり、異性原子として1～3個

の例えは窒素原子、酸素原子、硫黄原子等のヘテロ原子を含んでいるもの等が好ましく、具体的には、例えはピリジル基、イミダゾリル基、チアゾリル基、フラニル基、ピラニル基等が挙げられる。

【0146】

含シアノアルキル基としては、例え上記した如き低級アルキル基の水素原子の一部がシアノ基に置換されたものが挙げられ、具体的には、例えはシアノメチル基、2-シアノエチル基、2-シアノプロピル基、3-シアノプロピル基、2-シアノブチル基、4-シアノブチル基、5-シアノペンチル基、6-シアノヘキシル基等が挙げられる。

【0147】

アシルオキシ基としては、例え炭素数2～20のカルボン酸由來のものが挙げられ、具体的には、例えはアセチルオキシ基、プロピオニルオキシ基、ブチリルオキシ基、ベンタノイルオキシ基、ノナノイルオキシ基、デカノイルオキシ基、ベンゾイルオキシ基等が挙げられる。

【0148】

アミノアルキル基としては、上記した如き低級アルキル基の水素原子の一部がアミノ基に置換されたものが挙げられ、具体的には、例えはアミノメチル基、アミノエチル基、アミノプロピル基、アミノブチル基、アミノペンチル基、アミノヘキシル基等が挙げられる。

【0149】

N-アルキルカルバモイル基としては、カルバモイル基の水素原子の一部がアルキル基で置換されたものが挙げられ、具体的には、例えはN-メチルカルバモイル基、N-エチルカルバモイル基、N-n-プロピルカルバモイル基、N-イソプロピルカルバモイル基、N-n-ブチルカルバモイル基、N-t-ブチルカルバモイル基等が挙げられる。

【0150】

ヒドロキシアルキル基としては、上記した如き低級アルキル基の水素原子の一部がヒドロキシル基に置換されたものが挙げられ、具体的には、例えはヒドロキシメチル基、ヒドロキシエチル基、ヒドロキシプロピル基、ヒドロキシブチル基、ヒドロキシペンチル基、ヒドロキシヘキシル基等が挙げられる。

【0151】

また、R²とR⁴とが結合し、隣接する-C=C-と一緒にになって脂肪族環を形成している場合の脂肪族環としては、例え炭素数5～10の不飽和脂肪族環が挙げられ、環は単環でも多環でもよい。これら環の具体例としては、例えはノルボルネン環、シクロペンテン環、シクロヘキセン環、シクロオクテン環、シクロデセン環等が挙げられる。

【0152】

一般式[1]で示されるモノマーの具体例としては、例えはエチレン、プロピレン、ブチレン、イソブチレン等の炭素数2～20のエチレン性不飽和脂肪族炭化水素類、例えはスチレン、4-メチルスチレン、4-エチルスチレン、ジビニルベンゼン等の炭素数8～20のエチレン性不飽和芳香族炭化水素類、例えはギ酸ビニル、酢酸ビニル、プロピオン酸ビニル、酢酸イソプロペニル等の炭素数3～20のアルケニルエステル類、例えは塩化ビニル、塩化ビニリデン、フッ化ビニリデン、テトラフルオロエチレン等の炭素数2～20の含ハロゲンエチレン性不飽和化合物類、例えはアクリル酸、メタクリル酸、イタコン酸、マレイン酸、フマル酸、クロトン酸、ビニル酢酸、アリル酢酸、ビニル安息香酸等の炭素数3～20のエチレン性不飽和カルボン酸類（これら酸類は、例えはナトリウム、カリウム等のアルカリ金属塩やアンモニウム塩等、塩の形になっているものでもよい。）、例えはメタクリル酸メチル、メタクリル酸エチル、メタクリル酸プロピル、メタクリル酸ブチル、メタクリル酸2-エチルヘキシル、アクリル酸メチル、アクリル酸エチル、アクリル酸プロピル、アクリル酸ブチル、アクリル酸2-エチルヘキシル、メタクリル酸ラウリル、アクリル酸ステアリル、イタコン酸メチル、イタコン酸エチル、マレイン酸メチル、マレイン酸エチル、フマル酸メチル、フマル酸エチル、クロトン酸メチル、クロトン酸エチル、3-ブテン酸メチル等のエチレン性不飽和カルボン酸エステル類、例えはアクリロニル、3-ブテン酸メチル等のエチレン性不飽和カルボン酸エステル類、例えはアクリロニ

トリル、メタクリロニトリル、シアノ化アリル等の炭素数3～20の含シアノエチレン性不飽和化合物類、例えばアクリルアミド、メタクリルアミド等の炭素数3～20のエチレン性不飽和アミド化合物類、例えばアクロレイン、クロトンアルデヒド等の炭素数3～20のエチレン性不飽和アルデヒド類、例えばビニルスルホン酸、4-ビニルベンゼンスルホン酸等の炭素数2～20のエチレン性不飽和スルホン酸類（これら酸類は、例えばナトリウム、カリウム等のアルカリ金属塩等、塩の形になつていているものでもよい。）、例えばビニルアミン、アリルアミン等の炭素数2～20のエチレン性不飽和脂肪族アミン類、例えばビニルアニリン等の炭素数8～20のエチレン性不飽和芳香族アミン類、例えばN-ビニルピロリドン、ビニルピペリジン等の炭素数5～20のエチレン性不飽和脂肪族ヘテロ環状アミン類、例えばアリルアルコール、クロチルアルコール等の3～20のエチレン性不飽和アルコール類、例えば4-ビニルフェノール等の炭素数8～20のエチレン性不飽和フェノール類等が挙げられる。

【0153】

上記した如きポリマー等を担体として使用する場合には、本発明の重水素化により担体自体が重水素化され難いものを使用することが望ましいが、それ自体重水素化され得る担体に担持された触媒も本発明の重水素化に用いることが出来る。

【0154】

担体に担持された触媒に於いて、触媒金属であるパラジウム、白金、ロジウム、イリジウム、ルテニウム、ニッケル又はコバルトの割合は、通常全体の1～99重量%、好ましくは1～50重量%、より好ましくは1～30重量%、更に好ましくは1～20重量%、特に好ましくは5～10重量%である。

【0155】

本発明の重水素化方法に於いては、上記した如き担体担持金属触媒の中でも、パラジウムカーボン、水酸化パラジウムカーボン又は白金カーボンを含んで成る混合触媒が好ましく、その中でもパラジウムカーボン或いは白金カーボンを含んで成る混合触媒が好ましく、特にパラジウムカーボンと白金カーボンとを含んで成る混合触媒が好ましい。

【0156】

本発明に係る混合触媒の触媒混合比は、如何なる割合で混合であってもよいが、好ましくは1：99～99：1、より好ましくは1：9～9：1であり、該混合触媒を用いて重水素化を行った場合には、単独触媒で行った場合に比べ重水素化率が向上する。

【0157】

尚、例えばパラジウム触媒と白金触媒との混合触媒を用いる場合には、その混合比を金属量として通常1：99～99：1、好ましくは1：9～9：1となるように混合すればよい。更にまた、例えばパラジウムカーボンと白金カーボンとからなる混合触媒を使用した場合には、パラジウムカーボンのパラジウム金属量と白金カーボンの白金金属量の金属重量比が通常1：99～99：1、好ましくは1：9～9：1、より好ましくは1：5～5：1、更に好ましくは1：2～2：1、特に好ましくは1：1となるように混合すればよい。

【0158】

本発明の重水素化方法に於いて、活性化された混合触媒或いは活性化されていない混合触媒の使用量は、それが担体等に担持されているか否かに拘わらず、反応の基質として用いられる芳香環及び／又は複素環を有する化合物に対して、通常所謂触媒量、次いで順に好ましく0.01～200重量%、0.01～100重量%、0.01～50重量%、0.01～20重量%、0.1～20重量%、1～20重量%、10～20重量%となる量であり、また、該触媒全体に含まれる触媒量の上限が、順に好ましく20重量%、10重量%、5重量%、2重量%であり、下限が、順に好ましく0.0005重量%、0.005重量%、0.05重量%、0.5重量%となる量である。

【0159】

活性化されていない混合触媒を本発明の反応に用いる場合であって、混合触媒を活性化させる為に反応系に水素ガスを存在させる場合の該水素ガスの使用量は、多すぎると重水素化された溶媒が水素化され本発明の重水素化反応に悪影響を及ぼす可能

性もあるが、触媒の活性化に必要な程度の量より多少多い方が、触媒の活性化を効率的に行なうことが出来、そのような水素ガスの量は、通常触媒に対して1~20000当量、好ましくは10~700当量となる量である。

[0160]

また、触媒を活性化させる為に反応系に重水素を存在させる場合の重水素の使用量は、触媒の活性化に必要な程度の量であればよく、その量は、通常触媒に対して1~20000当量、好ましくは10~700当量となる量であるが、反応系中で該重水素は重水素化された溶媒に接触しているため、該溶媒を更に重水素化させる効果もあり、使用量が多くても問題なく本発明の重水素化を行うことが出来る。

(0161)

本発明の重水素化方法の反応温度は、下限が通常10℃から、順により好ましく20℃、40℃、60℃、80℃、140℃、160℃であり、上限が通常300℃から、順により好ましく200℃、180℃である。

[0162]

反応容器内が溶媒の沸点より高い温度になるよう設定するには、反応容器内を密封状態にして加温及び／又は加圧すればよく、それによって結果的に系内が加圧状態になっていればよい。

[0163]

反応系を加圧するには、触媒を活性化するための水素ガスや重水素ガスを用いて行えばよいが、例えば窒素ガス、アルゴンガス等の不活性ガスを更に用いて行ってもよい。

[0164]

本発明の重水素化の反応時間は、通常30分～100時間、好ましくは1～50時間、より好ましくは1～30時間、更に好ましくは3～30時間である。

[01·65]

本発明の重水素化方法を、重水素源として重水を用い、活性化されていない、パラジウム触媒と白金触媒との混合触媒を用いた場合を例にとって説明する。

•脑膜白血病
[0166]

即ち、例えば芳香環及び／又は複素環を有する化合物（基質）と、該基質に対して0.01～200重量%のパラジウム触媒と白金触媒から成る混合触媒(1:1)（パラジウム金属と白金金属の合計が基質に対して0.0005～20重量%）を、重水素化された溶媒（混合触媒に対して1～20000当量、好ましくは10～700当量となる量）に加え、反応系を密封し、系内を水素ガスで置換した後、油浴中約20℃～200℃で約30分～100時間攪拌反応させる。反応終了後、反応液を濾過して混合触媒を除き、精製した後¹H-NMR、²H-NMR、Massスペクトル等を測定して構造解析を行う。

[0167]

生成物が重水素化された溶媒に難溶な場合に、反応液から生成物を単離するには、例えば生成物が溶解する有機溶媒等により反応液から生成物を抽出し、更に濾過により混合触媒を除くといった公知の精製方法に従ってこれを行えばよい。

[0168]

また、活性化された混合触媒として予め活性化させておいた混合触媒を用い、且つ重水素源として重水素化された溶媒を用いて本発明の重水素化方法を行うことにより、芳香環及び/又は複素環を有する化合物がハロゲン原子を置換基として有している場合でも、該ハロゲン原子は水素原子或いは重水素原子に置換されることなく、芳香環及び/又は複素環のみの重水素化が行われ、また、芳香環及び/又は複素環を有する化合物が例えばニトロ基、シアノ基等の置換基を有している場合でも、それら置換基が還元されることなく、芳香環及び/又は複素環のみの重水素化が行われる。

[0169]

上記した如く、重水素化された溶媒中、活性化された混合触媒の存在下で芳香環及び又は複素環を有する化合物を重水素化するという本発明の方法によれば、芳香環及び又は複素環を有する化合物が有する水素原子のうち、従来比較的重水素化率の低い部位の水

素原子も、非常に効率よく重水素化することが可能である。

【0170】

即ち、従来のようにパラジウム触媒や白金触媒等の触媒を単独で使用して芳香環を有する化合物を重水素化した場合では、ベンジル位の炭素原子に結合した水素原子の重水素化率は低く、また、ベンジル位下オルト位の水素原子と略記することがある。)の重水素化率は低く、また、ベンジル位より遠くより遠い位置に結合している炭素が有する水素原子の重水素化率も、ベンジル位より遠くなるにしたがって低くなっていく傾向にあったが、本発明の方法の如く、活性化された、パラジウム触媒、白金触媒、ロジウム触媒、イリジウム触媒、ルテニウム触媒、ニッケル触媒及びコバルト触媒より選ばれる2種以上の混合触媒を用いて重水素化反応を行うことによって、前記のような位置にある水素原子を有する化合物であっても、重水素化率の極めて高いものが得られる。

【0171】

特に、芳香環を有する化合物に於けるオルト位の水素原子の重水素化率は、多くの場合、活性化されたパラジウム触媒単独及び活性化された白金触媒単独で夫々重水素化を行った場合重水素化率よりも、活性化された、パラジウム触媒と白金触媒との混合触媒を用いた場合重水素化を行った場合の重水素化率の方が格段に高くなり、混合触媒を用いることで相乗効果が得られる。

【0172】

また、複素環を有する化合物に於ける、複素環上の、置換基が結合する炭素原子の隣の炭素原子が有する水素原子の重水素化率も、多くの場合、活性化されたパラジウム触媒単独及び活性化された白金触媒単独で夫々重水素化を行った場合重水素化率より、活性化された、パラジウム触媒と白金触媒との混合触媒を用いて重水素化を行った場合の重水素化率の方が格段に高くなり、混合触媒を用いることで相乗効果が得られる。

【0173】

更にまた、本発明の重水素化方法によれば、芳香環或いは複素環に結合したアルキルアミノ基が有する水素原子をも効率よく重水素化することが可能となる。

【0174】

以下、実施例を挙げて本発明を更に具体的に説明するが、本発明はこれらにより何等限定されるものではない。尚、以下の実施例に於いて、パラジウムカーボンはパラジウム金属量が10重量%のもの、白金カーボンは白金金属量が5重量%のものを使用した。

【実施例】

【0175】

実施例1.

5-フェニル吉草酸500mg、パラジウムカーボン50mg、白金カーボン100mgを重水(D₂O) 17mLに懸濁させ、密封した反応系を水素置換した後、油浴中180℃で約24時間反応させた。反応終了後、反応液をエーテルで抽出して触媒を濾過し、濾液を減圧濃縮した後、¹H-NMR、²H-NMR及びMassスペクトルを測定して構造解析を行った。反応基質が有する水素原子の重水素化率を表1に示す。尚、表1に於いて、各重水素化率は、反応基質の構造式に付記された数字の位置にある水素原子の重水素化率を示す。

【0176】

比較例1-1.

触媒としてパラジウムカーボン50mgを用いた以外は実施例1と同様にして重水素化反応を行った。結果を表1に併せて示す。

【0177】

比較例1-2.

触媒として白金カーボン100mgを用いた以外は実施例1と同様にして重水素化反応を行った。結果を表1に併せて示す。

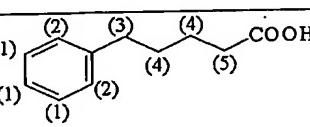
【0178】

比較例1-3.

上記比較例1-2で重水素化された5-フェニル吉草酸500mgを反応基質として使用し、触媒としてパラジウムカーボン50mgを用いた以外は実施例1と同様にして重水素化反応を行った。結果を表1に併せて示す。

【0179】

【表1】

	触媒	金属量(mg)		反応基質	重水素化率(%)
		Pd	Pt		
実施例1	Pd/C + Pt/C	5	5	(1) 	(1)(2)(3)(4):97, (5):94
比較例1-1	Pd/C	5	-		(1)(2):15, (3)(4):97, (5):95
比較例1-2	Pt/C	-	5		(1):97, (2):19, (3):28, (4):8, (5):10
比較例1-3	Pt/C → Pd/C	5	5		(1):97, (2):30, (3)(4)(5):97

【0180】

実施例2.

反応基質として5-フェニル吉草酸の代わりに5-フェニル酪酸500mgを用いた以外は実施例1と同様にして重水素化反応を行った。結果を表2に示す。

【0181】

比較例2-1.

触媒としてパラジウムカーボン50mgを用いた以外は実施例2と同様にして重水素化反応を行った。結果を表2に併せて示す。

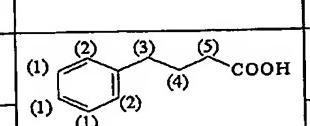
【0182】

比較例2-2.

触媒として白金カーボン100mgを用いた以外は実施例2と同様にして重水素化反応を行った。結果を表2に併せて示す。

【0183】

【表2】

	触媒	金属量(mg)		反応基質	重水素化率(%)
		Pd	Pt		
実施例2	Pd/C + Pt/C	5	5	(1) 	(1)(2):97, (3)(4):98, (5):97
比較例2-1	Pd/C	5	-		(1)(2):25, (3)(4)(5):100
比較例2-2	Pt/C	-	5		(1):96, (2):74, (3):70, (4):28, (5):20

【0184】

実施例3.

反応基質として5-フェニル吉草酸の代わりに4-n-プロピル安息香酸500mgを用いた以外は実施例1と同様にして重水素化反応を行った。結果を表3に示す。

【0185】

比較例3-1.

触媒としてパラジウムカーボン50mgを用いた以外は実施例3と同様にして重水素化反応を出証特2004-3096313

行った。結果を表3に併せて示す。

【0186】

比較例3-2.

触媒として白金カーボン100mgを用いた以外は実施例3と同様にして重水素化反応を行った。結果を表3に併せて示す。

【0187】

【表3】

	触媒	金属量(mg)		反応基質	重水素化率(%)
		Pd	Pt		
実施例3	Pd/C + Pt/C	5	5		(1):78, (2):58, (3):90, (4):83, (5):77
比較例3-1	Pd/C	5	-		(1):3, (2):4, (3):96, (4):93, (5):92
比較例3-2	Pt/C	-	5		(1):62, (2):17, (3):15, (4):12, (5):11

【0188】

実施例4.

反応基質として5-フェニル吉草酸の代わりに2-n-プロピルフェノール500mgを用いた以外は実施例1と同様にして重水素化反応を行った。結果を表4に示す。

【0189】

比較例4-1.

触媒としてパラジウムカーボン50mgを用いた以外は実施例4と同様にして重水素化反応を行った。結果を表4に併せて示す。

【0190】

比較例4-2.

触媒としてパラジウムカーボン100mgを用いた以外は実施例4と同様にして重水素化反応を行った。結果を表4に併せて示す。

【0191】

比較例4-3.

触媒として白金カーボン100mgを用いた以外は実施例4と同様にして重水素化反応を行った。結果を表4に併せて示す。

【0192】

【表4】

	触媒	金属量(mg)		反応基質	重水素化率(%)
		Pd	Pt		
実施例4	Pd/C + Pt/C	5	5		(1)(2)(4)(5)(6):97, (3):87
比較例4-1	Pd/C	5	-		(1):99, (2)(4):98, (3):48, (5)(6):97
比較例4-2	Pd/C	10	-		(1)(4)(6):97, (2):98, (3):54, (5):98
比較例4-3	Pt/C	-	5		(1)(2):98, (3):38 (4):72, (5):42, (6):28

【0193】

実施例5.

反応基質として5-フェニル吉草酸の代わりに4-n-プロピルフェノール500mgを用いた以外は実施例1と同様にして重水素化反応を行った。結果を表5に示す。

【0194】

比較例5-1.

触媒としてパラジウムカーボン50mgを用いた以外は実施例5と同様にして重水素化反応を行った。結果を表5に併せて示す。

【0195】

比較例5-2.

触媒として白金カーボン100mgを用いた以外は実施例5と同様にして重水素化反応を行った。結果を表5に併せて示す。

【0196】

【表5】

	触媒	金属量(mg)		反応基質	重水素化率(%)
		Pd	Pt		
実施例5	Pd/C + Pt/C	5	5	(1) HO (2) (3) (4) (5)	(1)(5):97, (2):93, (3)(4):98
比較例5-1	Pd/C	5	-		(1):97, (2):46, (3)(4)(5):98
比較例5-2	Pt/C	-	5		(1):97, (2)(4):19, (3):27, (5):14

【0197】

実施例6.

反応基質として5-フェニル吉草酸の代わりに2-n-プロピルアニリン500mgを用いた以外は実施例1と同様にして重水素化反応を行った。結果を表6に示す。

【0198】

比較例6-1.

触媒としてパラジウムカーボン50mgを用いた以外は実施例6と同様にして重水素化反応を行った。結果を表6に併せて示す。

【0199】

比較例6-2.

触媒として白金カーボン100mgを用いた以外は実施例6と同様にして重水素化反応を行った。結果を表6に併せて示す。

【0200】

【表6】

	触媒	金属量(mg)		反応基質	重水素化率(%)
		Pd	Pt		
実施例6	Pd/C + Pt/C	5	5	(3) NH ₂ (2) (1) (4) (5) (6) (7)	(1)(3):99, (2):97, (4):59, (5)(6):97, (7):94
比較例6-1	Pd/C	5	-		(1)(2):96, (3):97, (4):12, (5)(6)(7):97
比較例6-2	Pt/C	-	5		(1)(2):97, (3):98, (4):14, (5):49, (6):32, (7):20

【0201】

実施例7.

反応基質として5-フェニル吉草酸の代わりに4-n-プロピルアニリン500mgを用いた以外は実施例1と同様にして重水素化反応を行った。結果を表7に示す。

【0202】

比較例7-1.

触媒としてパラジウムカーボン50mgを用いた以外は実施例7と同様にして重水素化反応を行った。結果を表7に併せて示す。

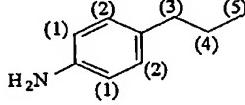
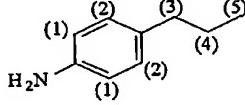
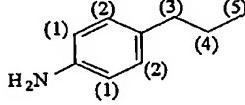
【0203】

比較例7-2.

触媒として白金カーボン100mgを用いた以外は実施例7と同様にして重水素化反応を行った。結果を表7に併せて示す。

【0204】

【表7】

	触媒	金属量(mg)		反応基質	重水素化率(%)
		Pd	Pt		
実施例7	Pd/C + Pt/C	5	5	(1) 	(1)(2)(3)(4)(5):97
比較例7-1	Pd/C	5	-	(1) 	(1):98, (2):16, (3)(4):99, (5):98
比較例7-2	Pt/C	-	5	(1) 	(1):97, (2):87, (3):97, (4):73, (5):34

【0205】

実施例8.

反応基質として5-フェニル吉草酸の代わりにN,N-ジメチルアニリン500mgを用いた以外は実施例1と同様にして重水素化反応を行った。結果を表8に示す。

【0206】

比較例8-1.

触媒としてパラジウムカーボン50mgを用いた以外は実施例8と同様にして重水素化反応を行った。結果を表8に併せて示す。

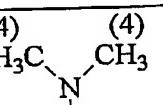
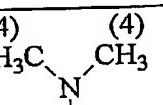
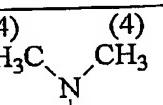
【0207】

比較例8-2.

触媒として白金カーボン100mgを用いた以外は実施例8と同様にして重水素化反応を行った。結果を表8に併せて示す。

【0208】

【表8】

	触媒	金属量(mg)		反応基質	重水素化率(%)
		Pd	Pt		
実施例8	Pd/C + Pt/C	5	5	(4) 	(1)(3):98, (2):34, (4):98
比較例8-1	Pd/C	5	-	(3) 	(1)(3):98, (2):21, (4):51
比較例8-2	Pt/C	-	5	(2) 	(1)(3):98, (2):81, (4):54

【0209】

実施例9.

反応基質として5-フェニル吉草酸の代わりにニコチン酸500mgを用いた以外は実施例1と同様にして重水素化反応を行った。結果を表9に示す。

【0210】

比較例9-1.

触媒としてパラジウムカーボン50mgを用いた以外は実施例9と同様にして重水素化反応を行った。結果を表9に併せて示す。

【0211】

比較例9-2.

触媒として白金カーボン100mgを用いた以外は実施例9と同様にして重水素化反応を行った。結果を表9に併せて示す。

【0212】

【表9】

	触媒	金属量(mg)		反応基質	重水素化率(%)
		Pd	Pt		
実施例9	Pd/C + Pt/C	5	5	(3) 	(1)(2)(3):99, (4):48
比較例9-1	Pd/C	5	-	(2) 	(1)(3):98, (2):99, (4):10
比較例9-2	Pt/C	-	5		(1):54, (2):99, (3):65, (4):11

【0213】

実施例10.

反応基質として5-フェニル吉草酸の代わりに4-ジメチルアミノピリジン500mgを用いた以外は実施例1と同様にして重水素化反応を行った。結果を表10に示す。

【0214】

比較例10-1.

触媒としてパラジウムカーボン50mgを用いた以外は実施例10と同様にして重水素化反応を行った。結果を表10に併せて示す。

【0215】

比較例10-2.

触媒として白金カーボン100mgを用いた以外は実施例10と同様にして重水素化反応を行った。結果を表10に併せて示す。

【0216】

【表10】

	触媒	金属量(mg)		反応基質	重水素化率(%)
		Pd	Pt		
実施例10	Pd/C+Pt/C	5	5	(3) 	(1):99, (2):16, (3):24
比較例10-1	Pd/C	5	-	(2) 	(1):99, (2):6, (3):3
比較例10-2	Pt/C	-	5	(1) 	(1):100, (2):9, (3):5

【0217】

上記実施例から明らかな如く、混合触媒を用いる本発明の重水素化方法によれば、芳香環及び／又は複素環を有する化合物を効率よく重水素化できることが分かる。また、各実施例と、それに対応する比較例との比較から明らかな如く、本発明に係る混合触媒を用いることにより、パラジウムカーボン単独や白金カーボン単独では重水素化率が低かった芳ることにより、パラジウムカーボン単独や白金カーボン単独では重水素化率が低かった芳香環上の水素原子、特にオルト位の水素原子や芳香環に結合するアルキレン鎖が有する水素原子も十分に重水素化し得ることが分かった。また、本発明の重水素化方法による重水素化の多くの場合で、芳香環或いは複素環上の、置換基に対してオルト位の水素原子や、芳香環或いは複素環に結合する例えばジアルキルアミノ基等の置換基が有する水素原子の重水素化率について、比較例のパラジウムカーボン単独の重水素化率と白金カーボン単独の重水素化率とを合計しても、混合触媒を用いた場合である実施例の重水素化率には達しないことから、複数の触媒を組み合わせて用いることにより重水素化の相乗効果が生じることが分かる。

【産業上の利用可能性】

【0218】

芳香環及び／又は複素環を有する化合物を、活性化された、パラジウム触媒、白金触媒、ロジウム触媒、イリジウム触媒、ルテニウム触媒、ニッケル触媒及びコバルト触媒より選ばれる2種以上の混合触媒を用いて、芳香環及び／又は複素環を有する化合物を重水素化するという本発明の方法によれば、芳香環や複素環上の水素原子、芳香環や複素環に結合するアルキレン鎖が有する水素原子或いはアルキルアミノ基等の置換基が有する水素原子の重水素化率が高い化合物を容易に得ることが可能となる。中でも特に、本発明の重水素化方法によれば、従来の方法では重水素化率を上げることが困難とされている、芳香環に結合する置換基に対する芳香環上のオルト位の水素原子や、複素環上の、置換基が結合する炭素原子の隣の炭素原子が有する水素原子を、極めて効率よく重水素化することが可能となる。

【書類名】要約書

【要約】

【課題】 より重水素化率の高い、芳香環及び／又は複素環を有する化合物を得ることが可能な重水素化方法を提供すること。

【解決手段】 芳香環及び／又は複素環を有する化合物を、活性化された、パラジウム触媒、白金触媒、ロジウム触媒、イリジウム触媒、ルテニウム触媒、ニッケル触媒及びコバルト触媒より選ばれる2種以上の混合触媒の共存下、重水素源と反応させることを特徴とする、芳香環及び／又は複素環を有する化合物の重水素化方法。

【選択図】 なし。

認定・付加情報

特許出願の番号	特願 2004-016075
受付番号	50400115857
書類名	特許願
担当官	第一担当上席 0090
作成日	平成16年 1月26日

<認定情報・付加情報>

【提出日】 平成16年 1月23日

特願 2004-016075

出願人履歴情報

識別番号 [000252300]

1. 変更年月日 1990年 8月 7日

[変更理由] 新規登録

住所 大阪府大阪市中央区道修町3丁目1番2号
氏名 和光純薬工業株式会社